(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-323768 (P2002-323768A)

(43)公開日 平成14年11月8日(2002.11.8)

(51) Int.Cl.7		識別記号	F I		テーマコード(参考)
G03F	7/039	601	G03F 7	7/039 6 0 1	2H025
C08F	8/00		C08F 8	8/00	4J100
	12/22		12	2/22	
H01L	21/027		H 0 1 L 21	1/30 5 0 2 R	

審査請求 未請求 請求項の数1 OL (全129頁)

(21)出願番号	特願2002-43492(P2002-43492)	(71)出願人	000005201
(00) II.III =			富士写真フイルム株式会社
(22)出顧日	平成14年2月20日(2002.2.20)	(72)発明者	神奈川県南足柄市中沼210番地 水谷 一良
(31)優先権主張番号	特顧2001-45214(P2001-45214)	(12)75914	かった。 静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写
(32)優先日	平成13年2月21日(2001.2.21)		真フイルム株式会社内
(33)優先権主張国	日本 (JP)	(72)発明者	高橋 表
			静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写
		(74)代理人	真フイルム株式会社内 100105647
		03/102/	弁理士 小栗 昌平 (外4名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ポジ型電子線、X線又はEUV用レジスト組成物

(57)【要約】 (修正有)

【課題】レジストパターンプロファイル、真空チャンバ 一内での引き置きによる線幅変動が改善されたポジ型電 子線、X線又はEUV用レジスト組成物を提供する。

【解決手段】特定構造の酸分解性基を有する、酸の作用 により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大す る下記一般式(X)の樹脂、及び活性放射線の照射によ り酸を発生する化合物を含有するポジ型電子線、X線又 はEUV用レジスト組成物。

$$-0 - \stackrel{RI}{\stackrel{\downarrow}{c}} - 0 - \left(\begin{array}{c} R3 \\ \downarrow \\ R2 \end{array} \right)_{m} z \qquad (X)$$

(-般式(X)中、R1及びR2は、同一でも異なって いてもよく、水素原子又は炭素数1~4のアルキル基を 表す。R3及びR4は、同一でも異なっていてもよく、 水素原子又は置換基を有していてもよいアルキル基を表 す。Zは、置換基を有していてもよいフェニル基又は脂 環基を表す。mは1~20の整数を表す。)

【特許請求の範囲】

(a) 下記一般式(X) で示される基を 【請求項1】 含有する構造単位を有し、酸の作用により分解してアル カリ現像液に対する溶解性が増大する樹脂、及び (b) 活性放射線の照射により酸を発生する化合物を含有する ことを特徴とするポジ型電子線、X線又はEUV用レジ スト組成物。

【化1】

$$-0 - \begin{matrix} R1 \\ I \\ C \\ R2 \end{matrix} - \begin{matrix} R3 \\ I \\ R4 \end{matrix} _{m} Z$$
 (X)

一般式(X)中、R1及びR2は、同一でも異なってい てもよく、水素原子又は炭素数1~4のアルキル基を表 す。R3及びR4は、同一でも異なっていてもよく、水 素原子又は置換基を有していてもよいアルキル基を表 す。Zは、置換基を有していてもよいフェニル基又は脂 環基を表す。mは1~20の整数を表す。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、半導体集積回路素 子、集積回路製造用マスク等の製造に用いるポジ型レジ スト組成物に関するものである。

[0002]

【従来の技術】ポジ型フォトレジスト組成物として、米 国特許第4,491,628号明細書、欧州特許第29,139号明細 書等に記載されている化学増幅系レジスト組成物があ る。化学増幅型ポジレジスト組成物は、遠紫外光等の放 射線の照射により露光部に酸を生成させ、この酸を触媒 とする反応によって、活性放射線の照射部と非照射部の 30 現像液に対する溶解性を変化させパターンを基板上に形 成させるパターン形成材料である。

【0003】上記化学増幅型ポジレジスト組成物は、ア ルカリ可溶性樹脂、放射線露光によつて酸を発生する化 合物(光酸発生剤)、及び酸分解性基を有するアルカリ 可溶性樹脂に対する溶解阻止化合物から成る3成分系 と、酸との反応により分解しアルカリ可溶となる基を有 する樹脂と光酸発生剤からなる2成分系、更に酸との反 応により分解しアルカリ可溶となる基を有する樹脂、酸 分解性基を有する低分子溶解阻止化合物、及び光酸発生 40 剤から成るハイブリット系に大別できる。

【0004】特開平9-319092号公報において、 オキシ連結を導入したアセタール基を導入した樹脂が定 在波低減効果等に効果があるとして開示されている。ま た、特開平10-221854号公報では、置換アセタ ール基のユニットを持つ樹脂が開示されている。しかし ながら、これらのアセタール基を有する樹脂では、電子 線レジストとして用いた場合、電子線後方散乱の影響が 強く現れ、得られるレジストパターンが逆テーパー形状 のプロファイルとなった。更に電子線照射装置の真空チ 50

ャンバー中での引き置き時間による線幅変動の改善も望 まれていた。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、電子 線、X線、又はEUV(Extreme Ultraviolet)等の活件 放射線による照射用のレジストとして、得られるパター ンプロファイルの形状が優れ、更に照射装置の真空チャ ンバー中での引き置き時間による線幅変動も改善された 化学増幅型ポジ型レジスト組成物を提供することにあ 10 る。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者は、かかる現状 に鑑み、鋭意検討した結果、特定の構造の酸分解性基を 有する化合物を有するポジ型レジスト組成物を用いるこ とで、上記目的が達成され、本発明を完成するに到っ た。すなわち、本発明に係るポジ型レジスト組成物は下 記構成である。

(1) (a) 下記一般式(X) で示される基を含有する 構造単位を有し、酸の作用により分解してアルカリ現像 液に対する溶解性が増大する樹脂、及び(b)活性放射 線の照射により酸を発生する化合物(酸発生剤)を含有 することを特徴とするポジ型電子線、X線又はEUV用 レジスト組成物。

[0007]

【化2】

20

$$-0 - \begin{matrix} R1 \\ I \\ C \\ I \\ R2 \end{matrix} - \begin{matrix} R3 \\ I \\ C \\ I \\ R4 \end{matrix} - Z$$
 (x)

【0008】一般式(X)中、R1及びR2は、同一で も異なっていてもよく、水素原子又は炭素数1~4のア ルキル基を表す。R3及びR4は、同一でも異なってい てもよく、水素原子又は置換基を有していてもよいアル キル基を表す。 Zは、置換基を有していてもよいフェニ ル基又は脂環基を表す。mは1~20の整数を表す。

【0009】更に、好ましい態様として以下の構成を挙 げることができる。.

(2) 樹脂(a) が下記一般式(I) 及び一般式(III) で示される構造単位を有する、酸の作用により分解し、 アルカリ現像液に対する溶解性が増大する樹脂であるこ とを特徴とする上記(1)に記載のポジ型電子線、X線 又はEUV用レジスト組成物。

[0010]

【化3】

$$(R23)_{n}$$

$$(R23)_{n}$$

$$(R23)_{n}$$

$$(R23)_{n}$$

$$(R23)_{n}$$

$$(R23)_{n}$$

$$(R23)_{n}$$

【0011】式(I)及び(III)中、R21は水素原 子又はメチル基を表し、R23は水素原子、ハロゲン原 子、アルキル基、アリール基、アルコキシ基、アシル基 10 又はアシロキシ基を表す。nは1~3の整数を表す。W は上記一般式(X)で示される基を表す。

【0012】(3)樹脂(a)が、下記一般式(I)、 一般式(II)及び一般式(III)で示される構造単位を有 する、酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する 溶解性が増大する樹脂であることを特徴とする上記

(1) に記載のポジ型電子線、X線又はEUV用レジス ト組成物。

[0013]

【0014】式(I)~(III)中、R21は水素原子 又はメチル基を表し、R22は酸の作用により分解しな い基を表し、R23は水素原子、ハロゲン原子、アルキ ル基、アリール基、アルコキシ基、アシル基又はアシロ キシ基を表す。nは1~3の整数を表す。Wは上記一般 40 式(X)で示される基を表す。

(4) 下記一般式(I)、一般式(II)及び一般式(II I)で示される構造単位の比率が下記■~■の条件を満足 することを特徴とする(3)に記載のポジ型電子線、X 線又はEUV用レジスト組成物。

- 0. 10< (I) / (I) + (II) + (III) < 0.25
- \blacksquare 0. 01 < (II) / (I) + (II) + (III) < 0.15
- (1) > (1)

 \blacksquare 0. 5< (I) / (I) + (II) < 0. 85 (式中、(I)、(II)、(III)は、各々、一般式 (I)、一般式(II)及び一般式(III)で示される構造 単位のモル分率を表す。)

【0015】(5)式(X)において、R1及びR2の 少なくともひとつは炭素数1~4の直鎖又は分岐のアル キル基であることを特徴とする上記(1)~(4)のい ずれかに記載のポジ型電子線、X線又はEUV用レジス ト組成物。

【0016】(6)上記(b)活性放射線の照射により 酸を発生する化合物が、活性放射線の照射により、スル ホン酸を発生する下記一般式 (A-1)、(A-2)、 (A-3)、(A-4)、(A-5)、(A-6)及び (A-7) で表される化合物のうち少なくとも1種であ ることを特徴とする上記(1)~(5)のいずれかに記 載のポジ型電子線、X線又はEUV用レジスト組成物。

[0017]

【化5】

30

(A-2)

【0018】式 (A-1) 、 (A-2) 中、R₁~R sは、同一でも異なっていてもよく、水素原子、アルキ ル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ 基、ハロゲン原子、又は-S-Re基を示す。Reはアル キル基、又はアリール基を示す。X⁻は、分岐状又は環 状の炭素数8個以上のアルキル基及びアルコキシ基の群 の中から選ばれる基を少なくとも1個有するか、直鎖 状、分岐状又は環状の炭素数4~7個のアルキル基及び アルコキシ基の群の中から選ばれる基を少なくとも2個 有するか、直鎖状又は分岐状の炭素数1~3個のアルキ ル基及びアルコキシ基の群の中から選ばれる基を少なく とも3個有するか、1~5個のハロゲン原子を有する か、若しくは直鎖状又は分岐状の炭素数1~10のエス テル基を有するベンゼンスルホン酸、ナフタレンスルホ ン酸又はアントラセンスルホン酸のアニオンを示す。

50 [0019]

【化6】

$$(R_7)_m$$
 $(R_9)_p$
 $(R_9)_p$
 $(R_10)_q$

【0020】式 (A-3) 中、R₇~R₁₀は、同一でも 異なっていてもよく、各々水素原子、アルキル基、シク ロアルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ基、又はハロ ゲン原子を示す。X⁻は、上記と同義である。m、n、 p及びqは、各々1~3の整数を示す。

[0021]

【化7】

【0022】式 (A-4) 中、R11~R13は、同一でも 異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、シクロア ルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ基、ハロゲン原子 又は-S-R₆基を示す。R₆、X⁻は上記と同義であ る。 I、m及びnは、同じでも異なってもよく、1~3 30 の整数を示す。1、m及びnが各々2又は3の場合、2 ~3個のR11~R13のうちの各々の2個が互いに結合し て、炭素環、複素環又は芳香環を含む5~8個の元素か ら成る環を形成してもよい。

[0023]

【化8】

$$(R_{14})_1$$
 $(R_{16})_n$
 $(R_{15})_m$
 $(A-5)$

【0024】式 (A-5) 中、R₁₄~R₁₆は、同一でも 異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、シクロア ルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ基、ハロゲン原子 又は-S-R₆基を示す。R₆、X⁻は前記と同義であ る。 I、m及びnは、同じでも異なってもよく、1~3

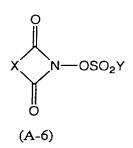
~3個のR14~R16のうちの各々の2個が互いに結合し て、炭素環、複素環又は芳香環を含む5~8個の元素か ら成る環を形成してもよい。

[0025]

【化9】

10

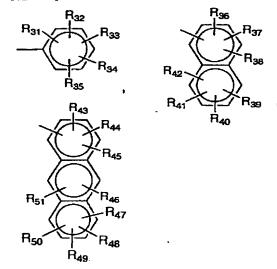
20



【0026】式 (A-6) 中、Yは置換基を有していて もよい直鎖、分岐、環状アルキル基、置換されていても よいアラルキル基、

[0027]

【化10】



【0028】で表される基を示す(R31~R51は、同一 でも異なっていてもよく、水素原子、置換基を有してい てもよい直鎖、分岐、環状アルキル基、アルコキシ基 アシル基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、アリ ール基、アシロキシ基、アラルキル基もしくはアルコキ シカルボニル基、又はホルミル基、ニトロ基、塩素原 40 子、臭素原子、ヨウ素原子、水酸基、もしくはシアノ基 を示し、R31~R35、R36~R42及びR43~R51はそれ ぞれの群のうちの2つが結合して炭素原子及び/又はへ テロ原子からなる5~8員環を形成していもよい)。ま た、Yは別のイミドスルホネート化合物の残基と結合し ていてもよい。Xは置換基を有していてもよい直鎖、分 岐アルキレン基、置換基を有していてもよくヘテロ原子 を含んでいてもよい単環又は多環環状アルキレン基、置 換されていてもよい直鎖、分岐アルケニレン基、置換さ れていてもよくヘテロ原子を含んでいてもよい単環又は の整数を示す。1、m及びnが各々2又は3の場合、2 50 多環環状アルケニレン基、置換されていてもよいアリー

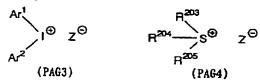
レン基、置換されていてもよいアラルキレン基を示す。 また、Xは別のイミドスルホネート残基と結合していて もよい。

 $Ar_1-SO_2-SO_2-Ar_2$ (A-7) 式 (A-7) 中、 Ar_1 、 Ar_2 は、同一でも異なっていてもよく、置換もしくは未置換のアリール基を示す。

【0029】(7)上記(b)活性放射線の照射により酸を発生する化合物が、活性放射線の照射により、スルホン酸を発生する下記一般式(PAG3)及び(PAG4)で表される化合物のうち少なくとも1種であること 10を特徴とする上記(1)~(5)のいずれかに記載のポジ型電子線、X線又はEUV用レジスト組成物。

[0030]

【化11】



【0031】式中、 Ar^{2} は、各々独立に、置換もしくは未置換のアリール基を示す。 R^{203} 、 R^{204} 、 R^{205} は、各々独立に、置換もしくは未置換のアルキル基、アリール基を示す。 Z^{-} は、少なくとも1つのフッ素原子を有するスルホン酸アニオンを示す。また R^{203} 、 R^{204} 、 R^{205} のうちの2つおよび Ar^{-1} 、 Ar^{-2} はそれぞれの単結合または置換基を介して結合してもよい。

【0032】(8) 更に、活性放射線の照射によりフッ素原子を含有しないスルホン酸を発生する化合物、及び、活性放射線の照射によりカルボン酸を発生する化合 30物の少なくともいずれかを含有することを特徴とする上記 (7)に記載のポジ型電子線、X線又はEUV用レジスト組成物。

【0033】(9) さらに環状アミン化合物を含有することを特徴とする上記(1)~(8) のいずれかに記載のポジ型電子線、X線又はEUV用レジスト組成物。

(10) さらにフッ素系界面活性剤又はシリコン系界面活性剤又はその両方を含有することを特徴とする上記

 $(1) \sim (9)$ のいずれかに記載のポジ型電子線、X線 又はEUV用レジスト組成物。

(11)酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大する化合物をさらに含むことを特徴とする上記(1) \sim (10)のいずれかに記載のポジ型電子線、X線又はEUV用レジスト組成物。

[0034]

【発明の実施の形態】以下本発明を詳細に説明する。

(a) -1:上記一般式(X)で示される基を有する、酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大する樹脂

一般式(X)におけるR1、R2のアルキル基として

は、メチル基、エチル基、nープロピル基、イソプロピ ル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル 基、 t ーブチル基等の炭素数1~4個のアルキル基が挙 げられる。R3、R4は、同一でも異なっていてもよ く、水素原子、置換基を有してもよいアルキル基を表 す。ここで、アルキル基は、直鎖、分岐、環状のいずれ でもよい。直鎖アルキル基としては、好ましくは炭素数 $1 \sim 30$ 、さらに好ましくは $1 \sim 20$ であり、例えば、 メチル基、エチル基、n-プロピル基、n-ブチル基、 n-ペンチル基、n-ヘキシル基、n-ヘプチル基、n -オクチル基、n-ノニル基、n-デカニル基等が挙げ られる。分岐アルキル基としては、好ましくは炭素数1 ~30、さらに好ましくは1~20であり、例えば、i ープロピル基、iーブチル基、tーブチル基、iーペン チル基、t-ペンチル基、i-ヘキシル基、t-ヘキシ ル基、iーヘプチル基、tーヘプチル基、iーオクチル 基、t-オクチル基、i-ノニル基、t-デカノイル基 等が挙げられる。環状アルキル基としては、好ましくは 炭素数3~30、さらに好ましくは3~20であり、例 えば、シクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペン チル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シクロ オクチル基、シクロノニル基、シクロデカノイル基等が 挙げられる。R1及びR2の少なくともひとつは炭素数 1~4の直鎖又は分岐のアルキル基であることが好まし い。

【0035】Zは、置換基を有していてもよいフェニル 基または脂環基を表す。Zとしての置換基を有していて もよいフェニル基としては、例えば、下記の式で表され る基を挙げることができる。

[0036]

【化12】



【0037】R5は、置換基を有してもよいアルキル基、置換基を有してもよいアリール基、置換基を有してもよいアラルキル基を表す。nは0~5の整数を表す。【0038】R5としてのアルキル基は、直鎖、分岐、環状のいずれでもよい。R5の直鎖または分岐状アルキ40 ル基としては、好ましくは炭素数1~30、さらに好ましくは炭素数1~20であり、例えば、メチル基、エチル基、nープロピル基、iープロピル基、nープチル基、iープチル基、iープチル基、tーブチル基、nーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペンチル基、iーペプチル基、nースプチル基、iーペプチル基、iーペプチル基、iーペプチル基、iーオクチル基、iーオクチル基、iーオクチル基、iーオクチル基、iープカニル基、iーブカニル基、iーブカニル基、iーブカニル基、iーブカニル基、iーヴンデシル

50 基、nードデシル基、iードデシル基、nートリデシル

基、iートリデシル基、nーテトラデシル基、iーテトラデシル基、nーペンタデシル基、iーペンタデシル基、nーへ 世界デシル基、iーへキサデシル基、nーへ プタデシル基、iーイクタデシル基、iーオクタデシル基、iーオクタデシル基、nーノナデシル基等を挙げることができる。

【0039】R5の環状アルキル基としては、好ましく は炭素数1~30、さらに好ましくは炭素数1~20で あり、20までの炭素数で環を形成する場合でも置換基 を有した環状アルキルでもよく、例えば、シクロプロピ 10 ル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキ シル基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基、シクロ ノニル基、シクロデカニル基、シクロウンデシル基、シ クロドデシル基、シクロトリデシル基、シクロトリデシ ル基、シクロテトラデシル基、シクロペンタデシル基、 シクロヘキサデシル基、シクロヘプタデシル基、シクロ オクタデシル基、シクロノナデシル基、4-シクロヘキ シルシクロヘキシル基、4-n-ヘキシルシクロヘキシ ル基、ペンタニルシクロヘキシル基、ヘキシルオキシシ クロヘキシル基、ペンタニルオキシシクロヘキシル基等 20 を挙げることができる。ここに挙げた以外の置換環状ア ルキル基も上記範囲内であれば使用できることができ

【0040】R5のアリール基としては、好ましくは炭 素数6~30、さらに好ましくは炭素数6~20であ り、例えば、フェニル基、4-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、2-メチルフェニル基、4-エチル フェニル基、3-エチルフェニル基、2-エチルフェニ ル基、4-n-プロピルフェニル基、3-n-プロピル フェニル基、2-n-プロピルフェニル基、4-i-プ 30 ロピルフェニル基、3-i-プロピルフェニル基、2i-プロピルフェニル基、4-シクロプロピルフェニル 基、3ーシクロプロピルフェニル基、2ーシクロプロピ ルフェニル基、4-n-ブチルフェニル基、3-n-ブ チルフェニル基、2-n-ブチルフェニル基、4-i-ブチルフェニル基、3-i-ブチルフェニル基、2-i ーブチルフェニル基、4-t-ブチルフェニル基、3t-ブチルフェニル基、2-t-ブチルフェニル基、4 ーシクロブチルフェニル基、3-シクロブチルフェニル 基、2-シクロブチルフェニル基、4-シクロペンチル 40 フェニル基、4ーシクロヘキシルフェニル基、4ーシク ロヘプテニルフェニル基、4-シクロオクタニルフェニ ル基、2-シクロペンチルフェニル基、2-シクロヘキ シルフェニル基、2-シクロヘプテニルフェニル基、2 ーシクロオクタニルフェニル基、3-シクロペンチルフ エニル基、3-シクロヘキシルフェニル基、3-シクロ ヘプテニルフェニル基、3-シクロオクタニルフェニル 基、4ーシクロペンチルオキシフェニル基、4ーシクロ ヘキシルオキシフェニル基、4-シクロヘプテニルオキ シフェニル基、4-シクロオクタニルオキシフェニル

基、2-シクロペンチルオキシフェニル基、2-シクロ ヘキシルオキシフェニル基、2-シクロヘプテニルオキ シフェニル基、2-シクロオクタニルオキシフェニル 基、3-シクロペンチルオキシフェニル基、3-シクロ ヘキシルオキシフェニル基、3-シクロヘプテニルオキ シフェニル基、3-シクロオクタニルオキシフェニル 基、4-n-ペンチルフェニル基、4-n-ヘキシルフ エニル基、4-n-ヘプテニルフェニル基、4-n-オ クタニルフェニル基、2-n-ペンチルフェニル基、2 -n-ヘキシルフェニル基、2-n-ヘプテニルフェニ ル基、2-n-オクタニルフェニル基、3-n-ペンチ ルフェニル基、3-n-ヘキシルフェニル基、3-n-ヘプテニルフェニル基、3-n-オクタニルフェニル 基、2,6-ジーイソプロピルフェニル基、2,3-ジ ーイソプロピルフェニル基、2,4-ジーイソプロピル フェニル基、3、4-ジーイソプロピルフェニル基、 3, 6-ジーt-ブチルフェニル基、2, 3-ジーt-ブチルフェニル基、2, 4 – ジー t – ブチルフェニル 基、3,4-ジーt-ブチルフェニル基、2,6-ジー n-ブチルフェニル基、2,3-ジ-n-ブチルフェニ ル基、2、4-ジーn-ブチルフェニル基、3、4-ジ -n-ブチルフェニル基、2、6-ジ-i-ブチルフェ ニル基、2, 3-ジーi-ブチルフェニル基、2, 4-ジーiーブチルフェニル基、3,4-ジーiーブチルフ エニル基、2,6-ジーt-アミルフェニル基、2,3 ージーtーアミルフェニル基、2,4-ジーtーアミル フェニル基、3, 4-ジーt-アミルフェニル基、2, 6-ジ-i-アミルフェニル基、2,3-ジ-i-アミ ルフェニル基、2, 4-ジ-i-アミルフェニル基、 3, 4-ジ-i-アミルフェニル基、2, 6-ジ-n-ペンチルフェニル基、2,3-ジ-n-ペンチルフェニ ル基、2, 4-ジ-n-ペンチルフェニル基、3, 4-ジーn – ペンチルフェニル基、4 – アダマンチルフェニ ル基、2-アダマンチルフェニル基、4-イソボロニル フェニル基、3-イソボロニルフェニル基、2-イソボ ロニルフェニル基、4-シクロペンチルオキシフェニル 基、4-シクロヘキシルオキシフェニル基、4-シクロ ヘプテニルオキシフェニル基、4-シクロオクタニルオ キシフェニル基、2-シクロペンチルオキシフェニル 基、2-シクロヘキシルオキシフェニル基、2-シクロ ヘプテニルオキシフェニル基、2-シクロオクタニルオ キシフェニル基、3-シクロペンチルオキシフェニル 基、3-シクロヘキシルオキシフェニル基、3-シクロ ヘプテニルオキシフェニル基、3-シクロオクタニルオ キシフェニル基、4-n-ペンチルオキシフェニル基、 4-n-ヘキシルオキシフェニル基、4-n-ヘプテニ ルオキシフェニル基、4-n-オクタニルオキシフェニ ル基、2-n-ペンチルオキシフェニル基、2-n-ヘ キシルオキシフェニル基、2-n-ヘプテニルオキシフ 50 エニル基、2-n-オクタニルオキシフェニル基、3-

n-ペンチルオキシフェニル基、3-n-ヘキシルオキ シフェニル基、3-n-ヘプテニルオキシフェニル基、 3-n-オクタニルオキシフェニル基、2,6-ジーイ ソプロピルオキシフェニル基、2、3-ジーイソプロピ ルオキシフェニル基、2、4ージーイソプロピルオキシ フェニル基、3、4-ジーイソプロピルオキシフェニル 基、2,6-ジーt-ブチルオキシフェニル基、2,3 ージーtーブチルオキシフェニル基、2、4ージーtー ブチルオキシフェニル基、3,4-ジーt-ブチルオキ シフェニル基、2,6-ジーn-ブチルオキシフェニル 10 基、2、3-ジ-n-ブチルオキシフェニル基、2、4 ジーnーブチルオキシフェニル基、3、4ージーnー ブチルオキシフェニル基、2,6-ジ-i-ブチルオキ シフェニル基、2、3-ジーi-ブチルオキシフェニル 基、2,4-ジーi-ブチルオキシフェニル基、3,4 ージーiーブチルオキシフェニル基、2,6-ジーtー アミルオキシフェニル基、2,3-ジ-t-アミルオキ シフェニル基、2, 4-ジーt-アミルオキシフェニル 基、3,4-ジーt-アミルオキシフェニル基、2,6 -ジーiーアミルオキシフェニル基、2,3ージーiー 20 ヘキシルオキシフェニルエチル基、3ーシクロヘプテニ アミルオキシフェニル基、2, 4-ジ-i-アミルオキ シフェニル基、3, 4-ジ-i-アミルオキシフェニル 基、2,6-ジ-n-ペンチルオキシフェニル基、2, 3-ジ-n-ペンチルオキシフェニル基、2、4-ジn-ペンチルオキシフェニル基、3,4-ジ-n-ペン チルオキシフェニル基、4-アダマンチルオキシフェニ ル基、3-アダマンチルオキシフェニル基、2-アダマ ンチルオキシフェニル基、4-イソボロニルオキシフェ ニル基、3-イソボロニルオキシフェニル基、2-イソ ボロニルオキシフェニル基、等が挙げられこれらは上記 30 範囲内であればさらに置換してもよく上記例以外の置換 基に限定しない。

【0041】R5のアラルキル基としては、好ましくは 炭素数7~30、さらに好ましくは炭素数7~20であ り、例えば、フェニルエチル基、4-メチルフェニルエ チル基、3-メチルフェニルエチル基、2-メチルフェ ニルエチル基、4-エチルフェニルエチル基、3-エチ ルフェニルエチル基、2-エチルフェニルエチル基、4 - n - プロピルフェニルエチル基、3 - n - プロピルフ エニルエチル基、2-n-プロピルフェニルエチル基、 4-i-プロピルフェニルエチル基、3-i-プロピル フェニルエチル基、2-i-プロピルフェニルエチル 基、4-シクロプロピルフェニルエチル基、3-シクロ プロピルフェニルエチル基、2-シクロプロピルフェニ ルエチル基、4-n-ブチルフェニルエチル基、3-n ブチルフェニルエチル基、2-n-ブチルフェニルエ チル基、4-i-ブチルフェニルエチル基、3-i-ブ チルフェニルエチル基、2-i-ブチルフェニルエチル 基、4-t-ブチルフェニルエチル基、3-t-ブチル フェニルエチル基、2-t-ブチルフェニルエチル基、

4-シクロブチルフェニルエチル基、3-シクロブチル フェニルエチル基、2ーシクロブチルフェニルエチル 基、4-シクロペンチルフェニルエチル基、4-シクロ ヘキシルフェニルエチル基、4ーシクロヘプテニルフェ ニルエチル基、4ーシクロオクタニルフェニルエチル 基、2-シクロペンチルフェニルエチル基、2-シクロ ヘキシルフェニルエチル基、2-シクロヘプテニルフェ ニルエチル基、2-シクロオクタニルフェニルエチル 基、3-シクロペンチルフェニルエチル基、3-シクロ ヘキシルフェニルエチル基、3-シクロヘプテニルフェ ニルエチル基、3-シクロオクタニルフェニルエチル 基、4-シクロペンチルオキシフェニルエチル基、4-シクロヘキシルオキシフェニルエチル基、4-シクロヘ プテニルオキシフェニルエチル基、4-シクロオクタニ ルオキシフェニルエチル基、2-シクロペンチルオキシ フェニルエチル基、2-シクロヘキシルオキシフェニル エチル基、2-シクロヘプテニルオキシフェニルエチル 基、2-シクロオクタニルオキシフェニルエチル基、3 -シクロペンチルオキシフェニルエチル基、3-シクロ ルオキシフェニルエチル基、3-シクロオクタニルオキ シフェニルエチル基、4-n-ペンチルフェニルエチル 基、4-n-ヘキシルフェニルエチル基、4-n-ヘプ テニルフェニルエチル基、4-n-オクタニルフェニル エチル基、2-n-ペンチルフェニルエチル基、2-n ーヘキシルフェニルエチル基、2-n-ヘプテニルフェ ニルエチル基、2-n-オクタニルフェニルエチル基、 3-n-ペンチルフェニルエチル基、3-n-ヘキシル フェニルエチル基、3-n-ヘプテニルフェニルエチル 基、3-n-オクタニルフェニルエチル基、2,6-ジ ーイソプロピルフェニルエチル基、2,3-ジーイソプ ロピルフェニルエチル基、2,4-ジーイソプロピルフ ェニルエチル基、3,4-ジーイソプロピルフェニルエ チル基、2,6-ジ-t-ブチルフェニルエチル基、 2, 3-ジーt-ブチルフェニルエチル基、2, 4-ジ - t - ブチルフェニルエチル基、3、4 - ジー t - ブチ ルフェニルエチル基、2, 6 – ジー n – ブチルフェニル エチル基、2, 3-ジ-n-ブチルフェニルエチル基、 2, 4-ジーn-ブチルフェニルエチル基、3, 4-ジ -n-ブチルフェニルエチル基、2,6-ジ-i-ブチ ルフェニルエチル基、2,3-ジ-i-ブチルフェニル エチル基、2, 4-ジ-i-ブチルフェニルエチル基、 3, 4-ジ-i-ブチルフェニルエチル基、2, 6-ジ - t - アミルフェニルエチル基、2,3-ジ-t-アミ ルフェニルエチル基、2, 4-ジーt-アミルフェニル エチル基、3, 4-ジーt-アミルフェニルエチル基、 2, 6-ジ-i-アミルフェニルエチル基、2, 3-ジ - i - アミルフェニルエチル基、2、4 - ジー i - アミ ルフェニルエチル基、3、4-ジ-i-アミルフェニル 50 エチル基、2、6-ジ-n-ペンチルフェニルエチル

基、2、3-ジーn-ペンチルフェニルエチル基、2、 4-ジ-n-ペンチルフェニルエチル基、3、4-ジn-ペンチルフェニルエチル基、4-アダマンチルフェ ニルエチル基、3-アダマンチルフェニルエチル基、2 -アダマンチルフェニルエチル基、4-イソボロニルフ ェニルエチル基、3ーイソボロニルフェニルエチル基、 2-イソボロニルフェニルエチル基、4-シクロペンチ ルオキシフェニルエチル基、4-シクロヘキシルオキシ フェニルエチル基、4-シクロヘプテニルオキシフェニ ル基、2-シクロペンチルオキシフェニルエチル基、2 -シクロヘキシルオキシフェニルエチル基、2-シクロ ヘプテニルオキシフェニルエチル基、2-シクロオクタ ニルオキシフェニルエチル基、3-シクロペンチルオキ シフェニルエチル基、3-シクロヘキシルオキシフェニ ルエチル基、3-シクロヘプテニルオキシフェニルエチ ル基、3-シクロオクタニルオキシフェニルエチル基、 4-n-ペンチルオキシフェニルエチル基、4-n-ヘ キシルオキシフェニルエチル基、4-n-ヘプテニルオ ニルエチル基、2-n-ペンチルオキシフェニルエチル 基、2-n-ヘキシルオキシフェニルエチル基、2-n 一へプテニルオキシフェニルエチル基、2-n-オクタ ニルオキシフェニルエチル基、3-n-ペンチルオキシ フェニルエチル基、3-n-ヘキシルオキシフェニルエ チル基、3-n-ヘプテニルオキシフェニルエチル基、 3-n-オクタニルオキシフェニルエチル基、2,6-ジーイソプロピルオキシフェニルエチル基、2,3-ジ -イソプロピルオキシフェニルエチル基、2、4-ジー イソプロピルオキシフェニルエチル基、3,4一ジーイ 30 ソプロピルオキシフェニルエチル基、2,6-ジーt-ブチルオキシフェニルエチル基、2、3-ジーt-ブチ ルオキシフェニルエチル基、2、4-ジ-t-ブチルオ キシフェニルエチル基、3,4-ジ-t-ブチルオキシ フェニルエチル基、2,6-ジ-n-ブチルオキシフェ ニルエチル基、2, 3-ジ-n-ブチルオキシフェニル エチル基、2, 4-ジ-n-ブチルオキシフェニルエチ ル基、3, 4-ジーn-ブチルオキシフェニルエチル 基、2,6-ジーi-ブチルオキシフェニルエチル基、 2, 3-ジ-i-ブチルオキシフェニルエチル基、2, 4-ジ-i-ブチルオキシフェニルエチル基、3,4-ジーiーブチルオキシフェニルエチル基、2,6-ジー t-アミルオキシフェニルエチル基、2,3-ジ-t-アミルオキシフェニルエチル基、2、4-ジ-t-アミ ルオキシフェニルエチル基、3, 4-ジ-t-アミルオ キシフェニルエチル基、2、6-ジー1-アミルオキシ

フェニルエチル基、2,3-ジ-i-アミルオキシフェ ニルエチル基、2、4-ジ-i-アミルオキシフェニル エチル基、3, 4-ジ-i-アミルオキシフェニルエチ ル基、2,6-ジ-n-ペンチルオキシフェニルエチル 基、2、3-ジ-n-ペンチルオキシフェニルエチル 基、2,4-ジ-n-ペンチルオキシフェニルエチル 基、3,4-ジ-n-ペンチルオキシフェニルエチル 基、4-アダマンチルオキシフェニルエチル基、3-ア ダマンチルオキシフェニルエチル基、2-アダマンチル ルエチル基、4-シクロオクタニルオキシフェニルエチ 10 オキシフェニルエチル基、4-イソボロニルオキシフェ ニルエチル基、3-イソボロニルオキシフェニルエチル 基、2-イソボロニルオキシフェニルエチル基、あるい は、上記アルキルがメチル基、プロピル基、ブチル基等 に置き換えたもの等が挙げられる。

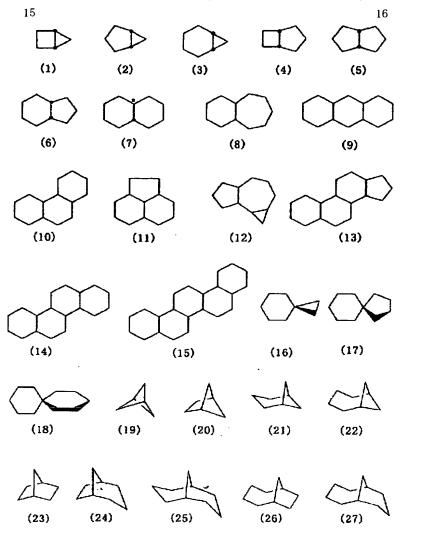
【0042】また、上記基の更なる置換基としては、水 酸基、ハロゲン原子(フツ素、塩素、臭素、ヨウ素)、 ニトロ基、シアノ基、上記のアルキル基、メトキシ基、 エトキシ基、ヒドロキシエトキシ基、プロポキシ基、ヒ ドロキシプロポキシ基、n-ブトキシ基、イソブトキシ キシフェニルエチル基、4-n-オクタニルオキシフェ 20 基、sec-ブトキシ基、t-ブトキシ基等のアルコキ シ基、メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基等 のアルコキシカルボニル基、ベンジル基、フエネチル 基、クミル基等のアラルキル基、アラルキルオキシ基、 ホルミル基、アセチル基、ブチリル基、ベンゾイル基、 シアナミル基、バレリル基等のアシル基、ブチリルオキ シ基等のアシロキシ基、上記のアルケニル基、ビニルオ キシ基、プロペニルオキシ基、アリルオキシ基、ブテニ ルオキシ基等のアルケニルオキシ基、上記のアリール 基、フエノキシ基等のアリールオキシ基、ベンゾイルオ キシ基等のアリールオキシカルボニル基を挙げることが できる。

> 【0043】上記R5の置換基としては、好ましくは、 炭素数1~20のアルキル基、炭素数6~20のアリー ル基又は炭素数7~20のアラルキル基である。これら の置換基はさらに置換基を有してもよい。

【0044】Zとしての脂環基は、単環式でも、多環式 でもよい。具体的には、炭素数5以上のモノシクロ、ビ シクロ、トリシクロ、テトラシクロ構造等を有する基を 挙げることができる。その炭素数は6~30個が好まし 40 く、特に炭素数7~25個が好ましい。これらの脂環式 炭化水素基は置換基を有していてもよい。具体的な脂環 式構造としては、シクロペンタン、シクロヘキサン、シ クロヘプタン、シクロオクタン、シクロデカン、シクロ ドデカンあるいは下記構造が挙げられる。

[0045]

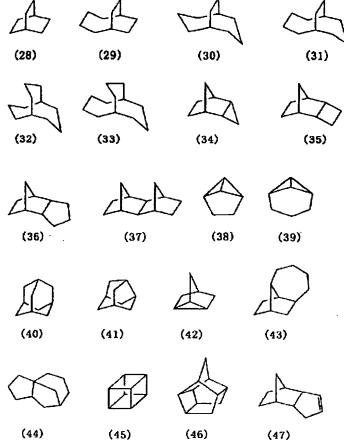
【化13】



【化14】

30

[0046]



【0047】上記の中でも、シクロペンタン、シクロへ キサン、(5)、(6)、(7)、(9)、(10)、 (13), (14), (15), (23), (28), (36), (37), (40), (42), (47) %好ましい。

【0048】これらの脂環式構造の置換基としては、ア ルキル基、置換アルキル基、ハロゲン原子、水酸基、ア ルコキシ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基 が挙げられる。アルキル基としてはメチル基、エチル 基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基等の低級ア ルキル基が好ましく、更に好ましくはメチル基、エチル 基、プロピル基、イソプロピル基よりなる群から選択さ れた置換基を表す。置換アルキル基の置換基としては、 水酸基、ハロゲン原子、アルコキシ基を挙げることがで きる。上記アルコキシ基としてはメトキシ基、エトキシ 40

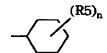
(46)(47)

基、プロポキシ基、ブトキシ基等の炭素数1~4個のも のを挙げることができる。

【0049】また、Zの脂環基として、下記のものも好 ましい。

30 [0050]

【化15】

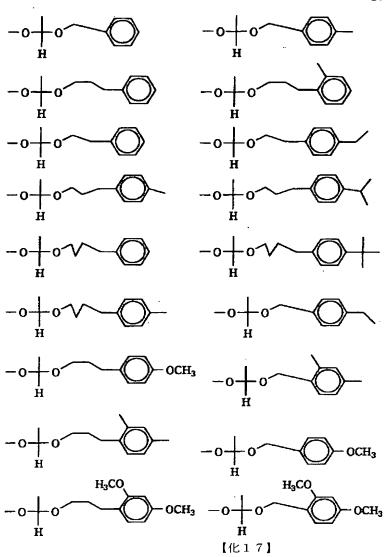


【0051】R5及びnは、前述のものと同様である。 【0052】一般式(X)で示される基の具体例を以下 に示すが、これらに限定されるものではない。

[0053]

【化16】

[0054]



【0055】本発明における一般式(X)で示される基 を有し、酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対す る溶解性が増大する樹脂(以下、一般式(X)で示され る基を有する樹脂ともいう)は、モノマーを重合して得 られる、分子量分布を有する化合物に、一般式 (X) で 示される酸分解性基を導入した構造を有し、酸の作用に よりアルカリ可溶性となる化合物のことである。一般式 (X) で示される基を有する樹脂としては、樹脂の主鎖 又は側鎖、あるいは、主鎖及び側鎖の両方に、一般式 (X) で示される基を有する樹脂である。この内、一般 式(X)で示される基を側鎖に有する樹脂がより好まし い。次に、一般式(X)で示される基が側鎖として結合 する場合の母体樹脂としては、側鎖に一OHもしくは一 COOH、好ましくは-R°-COOHもしくは-Ar -OH基を有するアルカリ可溶性樹脂である。例えば、 後述する酸分解性基を含有していないアルカリ可溶性樹 脂を挙げることができる。ここで、-R°-は置換基を 有してもよい2価以上の脂肪族もしくは芳香族炭化水素 を表し、-Ar-は単環もしくは多環の置換基を有して もよい2価以上の芳香族基を表す。

【0056】本発明において好ましい母体樹脂としては、フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性樹脂で 50

ある。本発明に用いられるフェノール性水酸基を有する アルカリ可溶性樹脂は、o-、m-又はp-ヒドロキシ スチレン (これらを総称してヒドロキシスチレンと言 う)、あるいはo-、m-又はp-ヒドロキシ $-\alpha-$ メ チルスチレン (これらを総称してヒドロキシーαーメチ ルスチレンと言う) に相当する繰り返し単位を少なくと も30モル%、好ましくは50モル%以上含有する共重 合体又はそのホモポリマー、あるいは該単位のベンゼン 核が部分的に水素添加された樹脂であることが好まし く、p-ヒドロキシスチレンホモポリマーがより好まし い。上記共重合体を共重合により調製するためのヒドロ キシスチレン及びヒドロキシーαーメチルスチレン以外 のモノマーとしては、アクリル酸エステル類、メタクリ ル酸エステル類、アクリルアミド類、メタクリルアミド 類、アクリロニトリル、メタクリロニトリル、無水マレ イン酸、スチレン、α-メチルスチレン、アセトキシス チレン、アルコキシスチレン類が好ましく、スチレン、 アセトキシスチレン、tーブトキシスチレンがより好ま しい。

【0057】本発明では、このような樹脂中における一般式(X)で示される基を有する繰り返し単位(構造単位)の含有量としては、全繰り返し単位に対して5モル

%~50モル%が好ましく、より好ましくは5モル%~30モル%である。

【0058】本発明において一般式(X)で示される基を有する樹脂中には、上記一般式(X)で示される基以外に、他の酸分解性基を含んでいてもよい。

【0059】上記一般式(X)で示される基を含有する 樹脂は、対応するビニルエーテルを合成し、テトラヒド ロフラン等の適当な溶媒に溶解したフェノール性水酸基 含有アルカリ可溶性樹脂と既知の方法により反応させる ことで得ることができる。反応は、通常酸性の触媒、好 10 ましくは、酸性イオン交換樹脂や、塩酸、pートルエン スルホン酸あるいは、ピリジニウムトシレートのような 塩の存在下実施される。対応する上記ビニルエーテル は、クロロエチルビニルエーテルのような活性な原料か ら、求核置換反応等の方法により合成することができ、 また水銀やパラジウム触媒を用いて合成することができ る。また、別の方法として、対応するアルコールとビニ ルエーテルを用いてアセタール交換する方法によっても 合成することができる。この場合、導入したい置換基を アルコールに持たせ、ビニルエーテルは t - ブチルビニ 20 ルエーテルのような比較的不安定なビニルエーテルを混 在させ、pートルエンスルホン酸やピリジニウムトシレ ートのような酸存在下実施される。

【0060】上記一般式(X)で示される基を含有する 樹脂の重量平均分子量は3000~8000が好まし く、より好ましくは5000~50000である。分子 量分布(Mw/Mn)の範囲は、1.01~4.0であ り、好ましくは1.05~3.00とである。このよう な分子量分布のポリマーを得るにはアニオン重合、ラジ カル重合等の手法を用いることが好ましい。

【0061】このような一般式 (X) で示される基を含有する樹脂の具体的構造を以下に例示するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[0062]

【化18】

【0063】 【化19】

30

[0072]

30

【0074】本発明で用いる樹脂(一般式(X)で示される基を含有する樹脂)は、アルカリ溶解速度調整及び耐熱姓向上のために合成段階においてポリヒドロキシ化合物を添加して、ポリマー主鎖を多官能アセタール基で連結する架橋部位を導入してもよい。ポリヒドロキシ化合物の添加量は樹脂の水酸基の数に対して、0.01~10mol%、好ましくは0.05~8mol%、更に30好ましくは0.1~5mol%である。ポリヒドロキシ化合物としては、フェノール性水酸基あるいアルコール性水酸基を2~6個持つものがあげられ、好ましくは水酸基の数が2~4個であり、更に好ましくは水酸基の数が2~4個であり、更に好ましくは水酸基の数が2又は3個である。以下に具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

【0075】 【化30】

る。

【0076】(a) -2:上記一般式(I) で示される 30 構造単位及び(III)で示される構造単位を含有する、酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大する樹脂、また、更に上記一般式(II) で示される構造単位を有する酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大する樹脂について説明する。

【0077】R21は、水素原子又はメチル基を表す。R22における酸の作用により分解しない基(酸安定基ともいう)としては、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アリール基、アルキルオキシ基(但し、一〇一第3級アルキルは除く)、アシル基、シクロアルキルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルアミドメチルオキシ基、アルキルアミド基、アリールアミドメチル基、アリールアミド基等が挙げられる。酸安定基としては、好ましくはアシル基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルオキシ基、アルキルアミドオキシ基、アルキルアミドオキシ基、アルキルアミドオキシ基、アルキルアミドオキシ基、アルキルアミドオキシ基、アルキルアミドオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アルキルカルボニルオキシ基、アリールオキシ基であ

【0078】R22の酸安定基において、アルキル基と しては、メチル基、エチル基、プロピル基、n-ブチル 基、 s e c ーブチル基、 t ーブチル基の様な炭素数 1 ~ 4個のものが好ましく、シクロアルキル基としてはシク ロプロピル基、シクロブチル基、シクロヘキシル基、ア ダマンチル基の様な炭素数3~10個のものが好まし く、アルケニル基としてはビニル基、プロペニル基、ア リル基、ブテニル基の様な炭素数2~4個のものが好ま しく、アルケニル基としてはビニル基、プロペニル基、 40 アリル基、ブテニル基の様な炭素数2~4個のものが好 ましく、アリール基としてはフエニル基、キシリル基、 トルイル基、クメニル基、ナフチル基、アントラセニル 基の様な炭素数6~14個のものが好ましい。アルコキ シ基としては、メトキシ基、エトキシ基、ヒドロキシエ トキシ基、プロポキシ基、ヒドロキシプロポキシ基、n ーブトキシ基、イソブトキシ基、secーブトキシ基等 の炭素数1~4個のアルコキシ基が好ましい。

【0079】上記R23におけるハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素、沃素が好ましく、アルキル基 50 としては、メチル、エチル、プロピル、n-ブチル、s ecーブチル、tーブチル、ヘキシル、オクチル等のような炭素数1~8個のものが好ましく、アリール基としては、フェニル、キシリル、トルイル、クメニル、ナフチル、アントラセニル等のような炭素数6~14のものが好ましい。アルコキシ基としては、メトキシ、エトキシ、ヒドロキシエトキシ、プロポキシ、ヒドロキシプロポキシ、nーブトキシ、イソブトキシ、secーブトキシ、tーブトキシ等のような炭素数1~4個のものが好ましく、アシル基としては、ホルミル、アセチル、プロパノイル、ブタノイル、ベンゾイル等の炭素数1~7の10ものが好ましく、アシロキシ基としては、アセトキシ、プロプノイルオキシ、ブタノイルオキシ、ベンゾイルオキシ等の炭素数2~7個のものが好ましい。

【0080】一般式(I)における置換基Wは、前記一般式(X)で表される基を表す。

【0081】一般式(I)で示される構造単位及び一般式(III)で表される構造単位の具体的構造は、先に一*

*般式(X)で示される基を含有する樹脂の具体的構造として例示した樹脂におけるものを挙げることができるが、それらに限定されるものではない。

【0082】また、一般式(I)で表される構造単位及び一般式(III)で表される構造単位とともに、一般式(II)で表される構造単位を樹脂に含有させることにより、該樹脂が酸の作用により分解し、アルカリ現像液中での溶解度を制御することも好ましい。また、この構造単位を導入することによってより矩形性の優れたプロファイルを達成できる。さらには、一般式(I)で表される構造単位の量を調整するのに有効である。

【0083】このような一般式 (II)で示される構造単位の重合性モノマーの具体例としては、以下のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。

[0084]

【化31】

[0085]

【化32】

【0086】これら一般式 (II) 、又は一般式 (III)で 示される構造単位を含む樹脂は、フェノール樹脂あるい は、そのモノマーへ、塩基存在下で酸無水物と反応させ ることにより、あるいは塩基存在下対応するハライドと 反応させることなどにより得ることができる。

【0087】本発明において、酸の作用により分解し、 アルカリ現像液中での溶解度を増大させる基を有する樹 脂は、一般式(II)、一般式(II)又は一般式(III)で 表される構造単位の他に共重合成分として他のモノマー 40 単位を含んでいてもよい。

【0088】本発明の樹脂における一般式(I)、一般 式(II)及び一般式(III)で表される構造単位の含有量 は、合計で、一般的に50~100モル%、好ましくは 60~100%、より好ましくは70~100モル%で ある。

【0089】本発明では、一般式(I)、一般式(II) 及び一般式(III) で示される構造単位の比率が下記■~ ■の条件を満足することが好ましい。

- 0. 01 < (II) / (I) + (II) + (III) < 0. 1
- \blacksquare (I) > (II)
- $\blacksquare 0.5 < (I) / (I) + (II) < 0.85$ (式中、(I)、(II)、(III) は、各々、一般式 (I)、一般式(II) 及び一般式(III) で示される構造 単位のモル分率を表す。)
- 本発明の樹脂は上記条件を満足することにより、プロフ アイルの矩形性が向上し、特に現像欠陥がさらに改善さ れる。

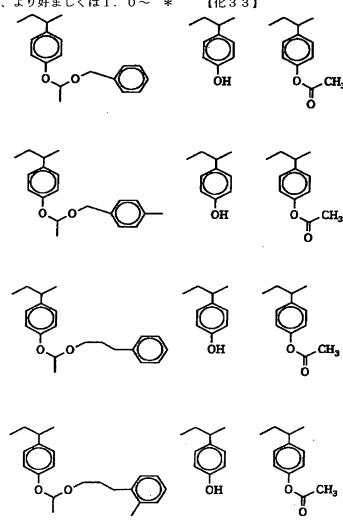
【0090】一般式(I)、一般式(II) 又は一般式 (III)で示される繰り返し構造単位、又は他の重合性モ ノマーからの繰り返し構造単位は、各々一種、又は二種 以上を組み合わせて樹脂中に存在させてもよい。また本 発明のポジ型感光性組成物に含有される樹脂は、アルカ リ現像液に対する良好な現像性を維持するために、アル カリ可溶性基、例えばフェノール性水酸基、カルボキシ ■0.10<(I)/(I)+(II)+(III)<0.2 50 ル基が導入され得るように適切な他の重合性モノマーが

共重合されていてもよい。

【0091】上記の方法によって合成される上記一般式 (I)、一般式(II) 又は一般式(III)の繰り返し構造 単位を有する樹脂の分子量は、重量平均(Mw:ポリス チレン標準)で2,000以上、好ましくは3,000 ~200,000であり、より好ましくは5,000~ 70,000である。また、分散度(Mw/Mn)は、 好ましくは1.0~4.0、より好ましくは1.0~ * *3.5、特に好ましくは1.0~3.0であり、分散度 が小さい程、耐熱性、画像形成性(パターンプロファイ ル、デフォーカスラチチュード等)が良好となる。一般 式(I)、一般式(II)又は一般式(III)の繰り返し構 造単位を有する樹脂の具体例を以下に示すが、本発明が これらに限定されるものではない。

[0092]

【化33】



[0093]

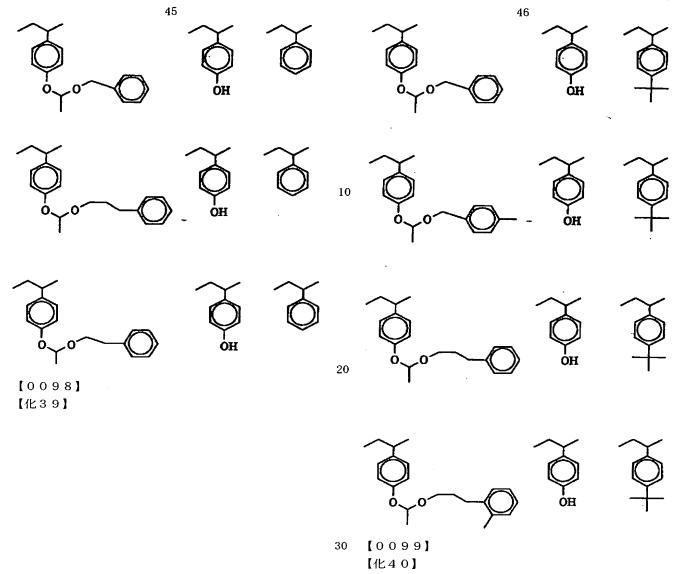
【化34】

[0094]

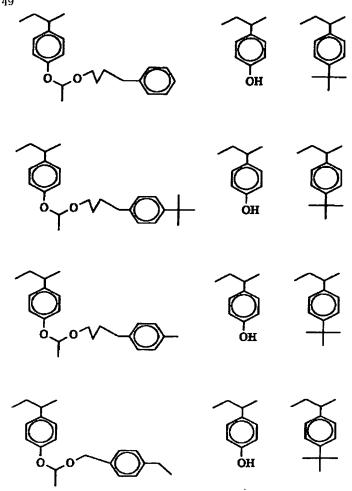
[0095]

[0097] 【化38】

[0096]

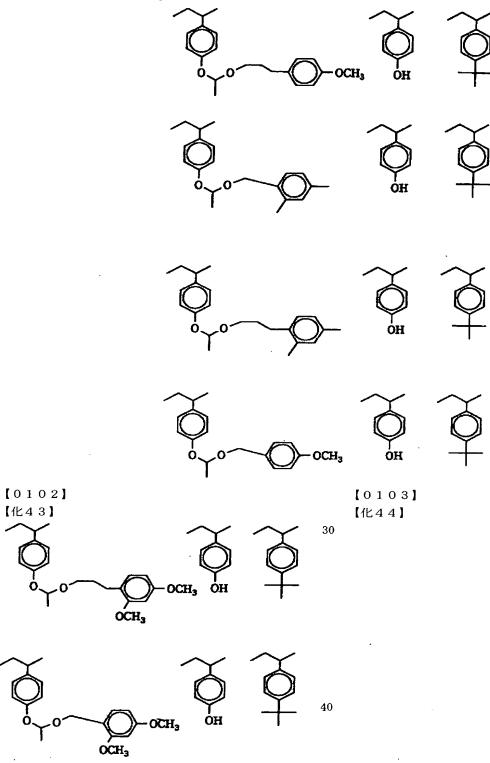


[0100]



[0101]

【化42】



【0105】 【化46】

[0104]

(0107) ※20※[化48]

【0108】 ★ ★ 【化49】

[0109]

【0119】上記一般式 (X) で示される基を有する樹 は、好ましくは $50\sim99$ 重量%、更に好ましくは70 脂のポジ型感光性組成物中 (塗布溶媒を除く) の含有量 $50\sim97$ 重量%である。また、本発明においては、他の酸

分解性基を有する樹脂を併用してもよい。本発明における化学増幅型レジストにおいて用いられる他の酸により分解し、アルカリ現像液中での溶解性を増大させる基を有する樹脂としては、樹脂の主鎖又は側鎖、あるいは、主鎖及び側鎖の両方に、酸で分解し得る基を有する樹脂である。この内、酸で分解し得る基を側鎖に有する樹脂がより好ましい。酸で分解し得る基として好ましい基は、 $-COOA^\circ$ 、 $-O-B^\circ$ 基であり、更にこれらを含む基としては、 $-R^\circ-COOA^\circ$ 、又は $-A_I-O-B^\circ$ で示される基が挙げられる。ここで A° は、 $-C(R^{\circ 1})(R^{\circ 2})(R^{\circ 3})$ 、 $-S_I(R^{\circ 1})(R^{\circ 2})(R^{\circ 3})$ 又は $-C(R^{\circ 4})(R^{\circ 5})-O-R^{\circ 6}$ 基を示す。 B° は、 $-A^\circ$ 又は $-CO-O-A^\circ$ 基を示す(R° 、 R° 、 R° 、 R° 、 R° 、 R° 、 R° 及び A_I は後述のものと同義)。

【0120】酸分解性基としては好ましくは、シリルエーテル基、クミルエステル基、アセタール基、テトラヒドロピラニルエーテル基、テトラヒドロピラニルエステル基、第3級のアルキルエーテル基、第3級のアルキルエステル基、第3級のアルキルカーボネート基等である。更に好 20ましくは、第3級アルキルエステル基、第3級アルキルカーボネート基、クミルエステル基、アセタール基、テトラヒドロピラニルエーテル基である。

【0121】次に、これら酸で分解し得る基が側鎖として結合する場合の母体樹脂としては、側鎖に一〇Hもしくは一C〇〇Hを含有する基、好ましくは一R°一C〇〇H基もしくは一Ar一〇H基を有するアルカリ可溶性樹脂である。例えば、後述するアルカリ可溶性樹脂を挙げることができる。

【0122】これらアルカリ可溶性樹脂のアルカリ溶解 30 速度は、0.261Nテトラメチルアンモニウムハイドロオキサイド(TMAH)で測定(23℃)して170 A/秒以上のものが好ましい。特に好ましくは330A/秒以上のものである(Aはオングストローム)。また、矩形プロファイルを達成する点から遠紫外光やエキシマレーザー光に対する透過率が高いアルカリ可溶性樹脂が好ましい。好ましくは、1μm膜厚の248nmでの透過率が20~90%である。このような観点から、特に好ましいアルカリ可溶性樹脂は、oー,mー,pーポリ(ヒドロキシスチレン)及びこれらの共重合体、水 40 素化ポリ(ヒドロキシスチレン)、ハロゲンもしくはア

ルキル置換ポリ(ヒドロキシスチレン)、ポリ(ヒドロキシスチレン)の一部、O-アルキル化もしくはO-アシル化物、スチレンーヒドロキシスチレン共重合体、α-メチルスチレンーヒドロキシスチレン共重合体及び水素化ノボラック樹脂である。

【0123】本発明に用いられる酸で分解し得る基を有する樹脂は、アルカリ可溶性樹脂に酸で分解し得る基の前駆体を反応させる、もしくは、酸で分解し得る基の結合したアルカリ可溶性樹脂モノマーを種々のモノマーと10 共重合して得ることができる。

【0124】上記酸発生剤、酸で分解し得る基を有する 樹脂とともに、後記する酸分解性低分子溶解阻止化合物 を混合してもよい。本発明に用いられる酸分解性溶解阻 止化合物としては、その構造中に酸で分解し得る基を少 なくとも2個有し、該酸分解性基間の距離が最も離れた 位置において、酸分解性基を除く結合原子を少なくとも 8個経由する化合物である。また、本発明に使用される 酸分解性低分子溶解阻止化合物は、一般式 (X) で示さ れる酸分解基を少なくとも1種含有してもよい。本発明 において、好ましくは酸分解性溶解阻止化合物は、その 構造中に酸で分解し得る基を少なくとも2個有し、該酸 分解性基間の距離が最も離れた位置において、酸分解性 基を除く結合原子を少なくとも10個、好ましくは少な くとも11個、更に好ましくは少なくとも12個経由す る化合物、又は酸分解性基を少なくとも3個有し、該酸 分解性基間の距離が最も離れた位置において、酸分解性 基を除く結合原子を少なくとも9個、好ましくは少なく とも10個、更に好ましくは少なくとも11個経由する 化合物である。又、上記結合原子の好ましい上限は50 個、更に好ましくは30個である。本発明において、酸 分解性溶解阻止化合物が、酸分解性基を3個以上、好ま しくは4個以上有する場合、又酸分解性基を2個有する ものにおいても、該酸分解性基が互いにある一定の距離 以上離れている場合、アルカリ可溶性樹脂に対する溶解 阻止性が著しく向上する。なお、本発明における酸分解 性基間の距離は、酸分解性基を除く、経由結合原子数で 示される。例えば、以下の化合物(1),(2)の場 合、酸分解性基間の距離は、各々結合原子4個であり、 化合物(3)では結合原子12個である。

)【0125】 【化60】

$$B^0-O = 1$$
 $O-B^0$ (1)

$$A^{0} - OOC - {}^{1}CH_{2} - {}^{2}CH_{2} - {}^{3}CH_{2} - {}^{4}CH_{2} - COO - A^{0}$$
 (2)

$$B^{0}-O \xrightarrow{2} \begin{array}{c} CH_{3} \\ CH_{2} \\ CH_{2} \\ CH_{3} \end{array} CH_{2} \xrightarrow{9} \begin{array}{c} CH_{2} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} CH_{2} \xrightarrow{9} \begin{array}{c} CH_{2} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} CH_{2} \xrightarrow{9} \begin{array}{c} CH_{2} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} CH_{2} \xrightarrow{9} \begin{array}{c} CH_{2} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} CH_{2} \xrightarrow{9} \begin{array}{c} CH_{2} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} CH_{2} \xrightarrow{9} \begin{array}{c} CH_{2} \\ CH_{3} \\ CH_{3}$$

酸分解性基:-COO-A⁰、-O-B⁰

【0126】また、本発明の酸分解性溶解阻止化合物 は、1つのベンゼン環上に複数個の酸分解性基を有して いてもよいが、好ましくは、1つのベンゼン環上に1個 の酸分解性基を有する骨格から構成される化合物であ る。更に、本発明の酸分解性溶解阻止化合物の分子量は 3,000以下であり、好ましくは500~3,00 0、更に好ましくは1,000~2,500である。

【0127】本発明の好ましい実施態様においては、酸 20 アシロキシ基、上記のアルケニル基、ビニルオキシ基、 により分解し得る基、即ち-COO-A°、-O-B°基 を含む基としては、-R°-COO-A°、又は-Ar-O-B°で示される基が挙げられる。ここでA°は、-C (R^{o1}) (R^{o2}) (R^{o3}) , -S i (R^{o1}) (R^{o2}) (R°3) もしくは-C(R°4) (R°5) -O-R°6基を 示す。B°は、A°又は-CO-O-A°基を示す。 R^{o1}、R^{o2}、R^{o3}、R^{o4}及びR^{o5}は、それぞれ同一でも 相異していてもよく、水素原子、アルキル基、シクロア ルキル基、アルケニル基もしくはアリール基を示し、R ^{o6}はアルキル基もしくはアリール基を示す。但し、R^{o1} ~R°3の内少なくとも2つは水素原子以外の基であり、 又、R⁰¹~R⁰³、及びR⁰⁴~R⁰⁶の内の2つの基が結合 して環を形成してもよい。R°は置換基を有していても よい2価以上の脂肪族もしくは芳香族炭化水素基を示 し、一Ar一は単環もしくは多環の置換基を有していて もよい2価以上の芳香族基を示す。

【0128】ここで、アルキル基としてはメチル基、エ チル基、プロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル 基、t-ブチル基の様な炭素数1~4個のものが好まし く、シクロアルキル基としてはシクロプロピル基、シク 40 ロブチル基、シクロヘキシル基、アダマンチル基の様な 炭素数3~10個のものが好ましく、アルケニル基とし てはビニル基、プロペニル基、アリル基、ブテニル基の 様な炭素数2~4個のものが好ましく、アリール基とし てはフエニル基、キシリル基、トルイル基、クメニル 基、ナフチル基、アントラセニル基の様な炭素数6~1 4個のものが好ましい。また、置換基としては水酸基、 ハロゲン原子(フツ素、塩素、臭素、ヨウ素)、ニトロ 基、シアノ基、上記のアルキル基、メトキシ基、エトキ シ基、ヒドロキシエトキシ基、プロポキシ基、ヒドロキ 50 フエノール性OH基の一部もしくは全部を上に示した

シプロポキシ基、n-ブトキシ基、イソブトキシ基、s e c - ブトキシ基、 t - ブトキシ基等のアルコキシ基、 メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基等のアル コキシカルボニル基、ベンジル基、フエネチル基、クミ ル基等のアラルキル基、アラルキルオキシ基、ホルミル 基、アセチル基、ブチリル基、ベンゾイル基、シアナミ ル基、バレリル基等のアシル基、ブチリルオキシ基等の プロペニルオキシ基、アリルオキシ基、ブテニルオキシ 基等のアルケニルオキシ基、上記のアリール基、フエノ キシ基等のアリールオキシ基、ベンゾイルオキシ基等の アリールオキシカルボニル基を挙げることができる。

【0129】酸により分解しうる基として、好ましく は、シリルエーテル基、クミルエステル基、アセタール 基、テトラヒドロピラニルエーテル基、エノールエーテ ル基、エノールエステル基、第3級のアルキルエーテル 基、第3級のアルキルエステル基、第3級のアルキルカ 30 一ボネート基等である。更に好ましくは、第3級アルキ ルエステル基、第3級アルキルカーボネート基、クミル エステル基、テトラヒドロピラニルエーテル基である。

【0130】酸分解性溶解阻止化合物としては、好まし くは、特開平1-289946号、特開平1-2899 47号、特開平2-2560号、特開平3-12895 9号、特開平3-158855号、特開平3-1793 53号、特開平3-191351号、特開平3-200 251号、特開平3-200252号、特開平3-20 0253号、特開平3-200254号、特開平3-2 00255号、特開平3-259149号、特開平3-279958号、特開平3-279959号、特開平4 -1650号、特開平4-1651号、特開平4-11 260号、特開平4-12356号、特開平4-123 57号、特願平3-33229号、特願平3-2307 90号、特願平3-320438号、特願平4-251 57号、特願平4-52732号、特願平4-1032 15号、特願平4-104542号、特願平4-107 885号、特願平4-107889号、同4-1521 95号等の明細書に記載されたポリヒドロキシ化合物の

基、 $-R^{\circ}-COO-A^{\circ}$ もしくは B° 基で結合し、保護した化合物が含まれる。

【0131】更に好ましくは、特開平1-289946 号、特開平3-128959号、特開平3-15885 5号、特開平3-179353号、特開平3-2002 51号、特開平3-200252号、特開平3-200 255号、特開平3-259149号、特開平3-27 9958号、特開平4-1650号、特開平4-112 60号、特開平4-12356号、特開平4-1235 7号、特願平4-25157号、特願平4-10321 10 5号、特願平4-104542号、特願平4-1078 85号、特願平4-107889号、同4-15219 5号の明細書に記載されたポリヒドロキシ化合物を用いたものが挙げられる。

【0132】より具体的には、一般式 [I] \sim [XV I] で表される化合物が挙げられる。

[0133]

【化61】

$$(R^{102}O)_b$$
 R^{100}
 $(R^{103})_d$
 $(R^{104})_c$
 $(R^{104})_c$

$$(R^{114})_0$$
 $(OR^{102})_1$ $(R^{113})_n$ $(OR^{101})_k$ $(OR^{102})_1$ $(OR^{103})_n$ $(OR^{103})_n$ $(OR^{103})_n$ $(OR^{103})_n$ $(OR^{103})_n$ $(OR^{103})_n$

【0134】 【化62】

30

$$(OR^{108})_s$$
 $(R^{102}O)_r$ $(OR^{101})_q$ $(R^{116})_t$ $(R^{118})_t$

$$(R^{101}O)_{g1} \qquad (R^{131})_{k1}$$

$$(R^{108}O)_{i1} \qquad (OR^{130})_{j1}$$

$$(R^{134})_{m1} \qquad (OR^{102})_{h1}$$

$$(R^{134})_{m1} \qquad (OR^{103})_{l1}$$

【0135】 R^{101} 、 R^{102} 、 R^{108} 、 R^{130} :同一でも異なっていてもよく、水素原子、-R0-COO-C(R^{01})(R^{02})(R^{03})又は-CO-O-C(R^{01})(R^{02})(R^{03})、但し、 R^{01} 、 R^{02} 及び R^{03} の定義は前記と同じである。

【0136】R¹⁰⁰:-CO-, -COO-, -NHC ONH-, -NHCOO-, -O-, -S-, -SO -、-SO₂-, -SO₃-, もしくは

[0137]

【化63】

$$\begin{array}{c}
\begin{pmatrix}
R^{150} \\
C \\
R^{151}
\end{pmatrix}_{G}$$

【0138】ここで、 $G=2\sim6$ 但し、G=2の時は R^{150} 、 R^{151} のうち少なくとも一方はアルキル基、 R^{150} 、 R^{151} :同一でも異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、-OH、-COOH、-CN、ハロゲン原子、 $-R^{152}-COOR^{153}$ もしくは $-R^{154}-OH$ 、

R¹⁵²、R¹⁵⁴:アルキレン基、

R¹⁵³:水素原子、アルキル基、アリール基、もしくは アラルキル基、

R⁹⁹、R¹⁰³~R¹⁰⁷、R¹⁰⁹、R¹¹¹~R¹¹⁸、R¹³¹~R

¹³⁴:同一でも異なっても良く、水素原子、水酸基、ア
ルキル基、アルコキシ基、アシル基、アシロキシ基、ア
リール基、アリールオキシ基、アラルキル基、アラルキ
ルオキシ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル
基、シアノ基、もしくは一N(R¹⁵⁶)(R¹⁵⁶、R¹⁵⁶:H、アルキル基、もし くはアリール
基)

R¹¹⁰: 単結合、アルキレン基、もしくは

[0139]

【化64】

$$-R^{157}$$
 R^{159} R^{159}

20 【 0 1 4 0 】 R ¹⁵⁷、 R ¹⁵⁹: 同一でも異なってもよく、 単結合、アルキレン基、 - O - 、 - S - 、 - C O - 、も しくはカルボキシル基、

R¹⁵⁸:水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アシル基、アシロキシ基、アリール基、ニトロ基、水酸基、シアノ基、もしくはカルボキシル基、但し、水酸基が酸分解性基(例えば、tーブトキシカルボニルメチル基、テトラヒドロピラニル基、1-エトキシー1-エチル基、1-t-ブトキシー1-エチル基)で置き換ってもよい

30 【0141】R¹¹⁹、R¹²⁰:同一でも異なってもよく、メチレン基、低級アルキル置換メチレン基、ハロメチレン基、もしくはハロアルキレン基、但し本発明において低級アルキル基とは炭素数1~4のアルキル基を指す、A:メチレン基、低級アルキル置換メチレン基、ハロメチレン基、もしくはハロアルキレン基、

a∼v、g1∼n1:複数の時、括弧内の基は同一又は異なっていてもよい、

a~q、s, t, v, gl~il, kl~ml: 0 もしくは 1~5の整数、

40 r,u:0もしくは1~4の整数、

jl,nl:0もしくは1~3の整数、

(a+b), (e+f+g), (k+l+m), (q+r+s), (g1+h1+i1+j1) ≥ 2 , (j1+n1) ≤ 3 ,

 $(r+u) \leq 4$

(a+c), (b+d), (e+h), (f+i), (g+j), (k+n), (1+o), (m+p), (q+t), (s+v), (g1+k1), (h1+l1), $(i1+m1) \le 5$,

を表す。

[0142]

【化65】

R¹⁶² R¹⁶⁵ R165 (VI) \mathbb{R}^{162} R.163 . R¹⁶³ (R¹⁶¹)_{e2} R¹⁶⁶ $\overset{1}{R}{}^{165}$ R164 $\overset{1}{R}{}^{165}$

ここで、

R¹⁶⁰: 有機基、単結合、一S一、-

R¹⁶¹: 水素原子、一価の有機基もしくは

R¹⁶²~R¹⁶⁶: 同一でも異なっていても良く、水素原子、水酸基、 ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルケ ニル基、-O-R⁰-COO-C(R⁰¹)(R⁰²)(R⁰³)もしくは -O-CO-O-C(R⁰¹)(R⁰²)(R⁰³) 、但し、少なくとも 2つは-O-R⁰-COO-C(R⁰¹)(R⁰²)(R⁰³)もしくは -O-CO-O-C(R⁰¹) (R⁰²) (R⁰³) である、又、各4もし くは6個の同一記号の置換基は同一の基でなくて も良い、

X:2価の有機基、 e2:0もしくは1、を表わす。

[0143]

【化66】

ここで、

R¹⁶⁷~R¹⁷⁰ 同一でも異なっても良く、水素原子、水酸基、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、もしくはアルケニル基、但し、各4~6個の同一記号の置換基は同一の基ではなくても良い、

$$\mathbb{R}^{171}$$
, \mathbb{R}^{172} : 水素原子、アルキル基もしくは \mathbb{R}^{167} \mathbb{R}^{168} \mathbb{R}^{173} \mathbb{R}^{169}

 $R^{1/3}$: 少なくとも 2 つは $-O-R^0-COO-C(R^{01})(R^{02})(R^{03})$ 基もしくは $-O-CO-O-C(R^{01})(R^{02})(R^{03})$ 基であり、その他は水酸基である、

f₂, h₂: 0もしくは1、 g₂:0もしくは1~4の整数、 を表す。

[0144]

【化67】

ここで、

 $R^{174} \sim R^{180}$: 同一でも異なっても良く、水素原子、水酸基、ハロゲ ン原子、アルキル基、アルコキシ基、ニトロ基、アル ケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシカ ルポニル基、アリールカルボニル基、アシロキシ基、 アシル基、アラルキルオキシ基、もしくはアリールオ キシ基、但し、各6個の同一記号の置換基は同一の基 ではなくても良い、

 R^{181} :少なくとも2つは $^{-}$ O $^{-}$ COO $^{-}$ C(R^{01})(R^{02})(R^{03}) 基もしくは -O-CO-O-C(R⁰¹) (R⁰²) (R⁰³) 基であり、その他は、水酸基 である、

を表す。

この場合、該溶解阻止化合物の含量は、感光性組成物の 全重量(溶媒を除く)を基準として3~45重量%、好 ましくは5~30重量%、より好ましくは10~20重 30 量%である。

【0145】更に、アルカリ溶解性を調節するために、 酸で分解し得る基を有さないアルカリ可溶性樹脂を混合 してもよい。そのようなアルカリ可溶性樹脂としては、 例えばノボラック樹脂、水素化ノボラツク樹脂、アセト ンーピロガロール樹脂、oーポリヒドロキシスチレン、 m-ポリヒドロキシスチレン、p-ポリヒドロキシスチ レン、水素化ポリヒドロキシスチレン、ハロゲンもしく はアルキル置換ポリヒドロキシスチレン、ヒドロキシス チレン-N-置換マレイミド共重合体、o/p-及びm 40 /pーヒドロキシスチレン共重合体、ポリヒドロキシス チレンの水酸基に対する一部〇一アルキル化物(例え ば、5~30モル%のO-メチル化物等)もしくはO-アシル化物 (例えば、5~30モル%の0-アセチル化 物等)、スチレン-無水マレイン酸共重合体、スチレン ーヒドロキシスチレン共重合体、αーメチルスチレンー ヒドロキシスチレン共重合体、カルボキシル基含有メタ クリル系樹脂及びその誘導体を挙げることができるが、 これらに限定されるものではない。特に好ましいアルカ リ可溶性樹脂はノボラック樹脂及びo-ポリヒドロキシ 50 ルフェノール等のビスアルキルフェノール類、m-クロ

スチレン、mーポリヒドロキシスチレン、pーポリヒド ロキシスチレン及びこれらの共重合体、アルキル置換ポ リヒドロキシスチレン、ポリヒドロキシスチレンの一部 O-アルキル化、もしくはO-アシル化物、スチレン-ヒドロキシスチレン共重合体、αーメチルスチレンーヒ ドロキシスチレン共重合体である。該ノボラック樹脂は 所定のモノマーを主成分として、酸性触媒の存在下、ア ルデヒド類と付加縮合させることにより得られる。

【0146】所定のモノマーとしては、フェノール。m ークレゾール、p ークレゾール、o ークレゾール等のク レゾール類、2,5ーキシレノール、3,5ーキシレノー ル、3,4-キシレノール、2,3-キシレノール等のキ シレノール類、mーエチルフェノール、pーエチルフェ ノール、o-エチルフェノール、p-t-ブチルフェノ ール、p-オクチルフエノール、2,3,5-トリメチル フェノール等のアルキルフェノール類、p-メトキシフ エノール、m-メトキシフェノール、3,5-ジメトキ シフェノール、2ーメトキシー4ーメチルフェノール、 m-エトキシフェノール、p-エトキシフェノール、m -プロポキシフェノール、p-プロポキシフェノール、 mーブトキシフェノール、pーブトキシフェノール等の アルコキシフェノール類、2-メチル-4-イソプロピ

ロフェノール、pークロロフェノール、oークロロフェノール、ジヒドロキシビフェニル、ビスフェノールA、フェニルフェノール、レゾルシノール、ナフトール等のヒドロキシ芳香化合物を単独もしくは2種類以上混合して使用することができるが、これらに限定されるものではない。

【0147】アルデヒド類としては、例えばホルムアル デヒド、パラホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、プ ロピオンアルデヒド、ベンズアルデヒド、フェニルアセ トアルデヒド、 α - フェニルプロピルアルデヒド、 β - 10 フェニルプロピルアルデヒド、oーヒドロキシベンズア ルデヒド、m-ヒドロキシベンズアルデヒド、p-ヒド ロキシベンズアルデヒド、o-クロロベンズアルデヒ ド、m-クロロベンズアルデヒド、p-クロロベンズア ルデヒド、oーニトロベンズアルデヒド、mーニトロベ ンズアルデヒド、pーニトロベンズアルデヒド、oーメ チルベンズアルデヒド、m-メチルベンズアルデヒド、 p-メチルベンズアルデヒド、p-エチルベンズアルデ ヒド、p-n-ブチルベンズアルデヒド、フルフラー ル、クロロアセトアルデヒド及びこれらのアセタール 体、例えばクロロアセトアルデヒドジエチルアセタール 等を使用することができるが、これらの中で、ホルムア ルデヒドを使用するのが好ましい。これらのアルデヒド 類は、単独でもしくは2種類以上組み合わせて用いられ る。酸性触媒としては塩酸、硫酸、ギ酸、酢酸、シュウ 酸等を使用することができる。

【0148】こうして得られたノボラック樹脂の重量平 均分子量は、1000~3000の範囲であることが 好ましい。1000未満では未露光部の現像後の膜減り が大きく30000を越えると現像速度が小さくなって 30 しまう。特に好適なのは2000~2000の範囲で ある。また、ノボラック樹脂以外の前記ポリヒドロキシ スチレン、及びその誘導体、共重合体の重量平均分子量 は、2000以上、好ましくは5000~20000 0、より好ましくは10000~10000である。 また、レジスト膜の耐熱性を向上させるという観点から は、25000以上が好ましい。ここで、重量平均分子 量はゲルパーミエーションクロマトグラフィーのポリス チレン換算値をもって定義される。本発明におけるこれ らのアルカリ可溶性樹脂は2種類以上混合して使用して 40 もよい。本発明におけるこれらのアルカリ可溶性樹脂の 組成物中の添加量としては、好ましくは5~30重量% である。

【0149】本発明で用いられる酸発生剤(b)としての活性放射線(電子線、X線又はEUV)の照射により酸を発生する化合物とは、酸発生剤(b)を含有するレジスト膜が、活性放射線の照射を受けることにより、酸を発生する化合物でさえあればよい。即ち、酸発生剤が直接、照射を受け酸を発生する化合物であっても、照射により樹脂などの構成成分から2次電子が放出され、そ

れにより酸を発生する化合物であってもよい。本発明で使用されるこのような化合物としては、光カチオン重合の光開始剤、光ラジカル重合の光開始剤、色素類の光消色剤、光変色剤、あるいはマイクロレジスト等に使用されている公知の光($400\sim200\,\mathrm{nm}$ の紫外線、遠紫外線、特に好ましくは、g線、h線、i線、KrFエキシマレーザー光)、ArFエキシマレーザー光、X線、分子線又はイオンビームにより酸を発生する化合物及びそれらの混合物の中から適宜に選択して使用することができる。

【0150】たとえばジアゾニウム塩、アンモニウム塩、ホスホニウム塩、ヨードニウム塩、スルホニウム塩、セレノニウム塩、アルソニウム塩等のオニウム塩、有機ハロゲン化合物、有機金属/有機ハロゲン化物、ローニトロベンジル型保護基を有する酸発生剤、イミノスルフォネート等に代表される光分解してスルホン酸を発生する化合物、ジスルホン化合物を挙げることができる。

【0151】また、これらの酸を発生する基、あるいは 20 化合物をポリマーの主鎖又は側鎖に導入した化合物を用 いることができる。

【 O 1 5 2 】 さらにV. N. R. Pillai, Synthesis, (1), 1(1980)、A. Abad etal, Tetrahedron Lett., (47)4555(1971)、D. H. R. Barton etal, J. Chem. Soc., (C), 329(1970)、米国特許第3, 779, 778号、欧州特許第126, 712号等に記載の光により酸を発生する化合物も使用することができる。

【0153】本発明においては、酸発生剤(b)として、上記一般式(A-1)~(A-7)で示される、活性放射線の照射により、スルホン酸を発生する化合物が好ましく使用される。以下、一般式(A-1)~(A-7)で示される化合物について詳細に説明する。一般式(A-1)~(A-3)で示される酸発生剤前記一般式(A-1)~(A-3)における。Pose

前記一般式(A-1)~(A-3)における、 R_1 ~ R_6 及びR₇~R₁₀のアルキル基としては、置換基を有して もよい、メチル基、エチル基、プロピル基、n-ブチル 基、secーブチル基、tーブチル基のような炭素数1 ~4個のものが挙げられる。シクロアルキル基として は、置換基を有してもよい、シクロプロピル基、シクロ ペンチル基、シクロヘキシル基のような炭素数3~8個 のものが挙げられる。アルコキシ基としては、メトキシ 基、エトキシ基、ヒドロキシエトキシ基、プロポキシ 基、n-ブトキシ基、イソブトキシ基、sec-ブトキ シ基、 t ーブトキシ基のような炭素数1~4個のものが 挙げられる。ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素 原子、臭素原子、沃素原子を挙げることができる。アリ ール基としては、フェニル基、トリル基、メトキシフェ ニル基、ナフチル基のような置換基を有してもよい炭素 数6~14個のものが挙げられる。

直接、照射を受け酸を発生する化合物であっても、照射 【0154】置換基として好ましくは、炭素数1~4個により樹脂などの構成成分から2次電子が放出され、そ 50 のアルコキシ基、ハロゲン原子(フッ素原子、塩素原

子、沃素原子)、炭素数6~10個のアリール基、炭素 数2~6個のアルケニル基、シアノ基、ヒドロキシ基、 カルボキシ基、アルコキシカルボニル基、ニトロ基等が

挙げられる。本発明で使用される一般式(A-1)~ (A-3) で表わされるスルホニウム、ヨードニウム化 合物は、その対アニオン、X⁻として、分岐状又は環状 の炭素数8個以上、好ましくは10個以上のアルキル基 又はアルコキシ基を少なくとも1個以上有するか、直鎖 状、分岐状又は環状の炭素数4~7個のアルキル基又は アルコキシ基を少なくとも2個以上有するか、直鎖状又 10 は分岐状の炭素数1~3個のアルキル基又はアルコキシ 基を少なくとも3個有するか、1~5個のハロゲン原子 を有するか、もしくは直鎖状、分岐状又は環状の炭素数 1~10個のエステル基を有するベンゼンスルホン酸、 ナフタレンスルホン酸又はアントラセンスルホン酸のア ニオンを有する。これにより露光後発生する酸(上記基 を有するベンゼンスルホン酸、ナフタレンスルホン酸、 又はアントラセンスルホン酸)の拡散性が小さくなり、 且つ該スルホニウム、ヨードニウム化合物の溶剤溶解性 は上記基として直鎖状のアルキル基又はアルコキシ基よ り、分岐状又は環状のアルキル基又はアルコキシ基の方 が好ましい。上記基が1個の場合は、直鎖状と分岐状又 は環状との拡散性の差異はより顕著になる。

【0155】炭素数8個以上、好ましくは炭素数8~2 0個のアルキル基としては、分岐状又は環状のオクチル 基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、 トリデシル基、テトラデシル基、オクタデシル基等が挙 げられる。炭素数8個以上、好ましくは炭素数8~20 個のアルコキシ基としては、分岐状又は環状のオクチル 30 オキシ基、ノニルオキシ基、デシルオキシ基、ウンデシ ルオキシ基、ドデシルオキシ基、トリデシルオキシ基、 テトラデシルオキシ基、オクタデシルオキシ基等が挙げ られる。炭素数4~7個のアルキル基としては、直鎖 状、分岐状又は環状のブチル基、ペンチル基、ヘキシル 基、ヘプチル基等が挙げられる。炭素数4~7個のアル コキシ基としては、直鎖状、分岐状又は環状のブトキシ

基、ペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基、ヘプチルオ キシ基等が挙げられる。炭素数1~3個のアルキル基と しては、メチル基、エチル基、nープロピル基、イソプ ロピル基が挙げられる。炭素数1~3個のアルコキシ基 としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ 基、イソプロポキシ基が挙げられる。ハロゲン原子とし ては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、沃素原子を挙 げることができ、好ましくはフッ素原子である。直鎖 状、分岐状又は環状の炭素数1~10個のエステルとし ては、メチルエステル基、エチルエステル基、n-プロ ピルエステル基、iープロピルエステル基、nーブチル エステル基、iーブチルエステル基、tーブチルエステ ル基、n-ヘキシルエステル基、i-ヘキシルエステル 基、t-ヘキシルエステル基、n-ヘプチルエステル 基、i-ヘプチルエステル基、t-ヘプチルエステル 基、n-オクチルエステル基、i-オクチルエステル 基、t-オクチルエステル、n-ノニルエステル基、i - ノニルエステル基、t-ノニルエステル基、n-デカ ニルエステル基、iーデカニルエステル基、tーデカニ が向上する。特に、拡散性を低減させるという観点から 20 ルエステル、シクロプロピルエステル基、シクロブチル エステル基、シクロペンチルエステル基、シクロヘキシ ルエステル基、シクロヘプチルエステル基、シクロオク チルエステル基、シクロノニルエステル基、シクロデカ ニルエステル基等が挙げられる。

> 【0156】また、X⁻で表される芳香族スルホン酸に は、上記特定の置換基以外に、ハロゲン原子(フッ素原 子、塩素原子、臭素原子、沃素原子)、炭素数6~10 個のアリール基、シアノ基、スルフィド基、ヒドロキシ 基、カルボキシ基、ニトロ基等を置換基として含有して もよい。

【0157】以下に、これらの化合物の具体例 (A-1 $(A-1) \sim (A-1-66)$, $(A-2-1) \sim (A-2)$ -59)、(A-3-1)~(A-3-35)を示す が、これに限定されるものではない。

[0158]

【化68】

【0159】 【化69】

$${}^{0}-C_{4}H_{9}^{t}$$

$${}^{i}H_{25}C_{12}$$

$${}^{0}-C_{4}H_{9}^{t}$$

$${}^{0}-$$

[0160] [化70]

(A-1-12)

【0161】 【化71】

30

[0162]

[0163] 【化73】

【0164】 【化74】

$$\begin{array}{c}
C_4H_9^t \\
\hline
O-C_4H_9^n \\
SO_3^-
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
0 - C_4H_9^n \\
\hline
SO_3^-
\end{array}$$

$$H_{21}C_{10}-O$$
 SO_3

[0165]

$$\begin{array}{c} O-C_4H_9^n \\ \\ O-C_4H_9^n \end{array}$$

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ \downarrow \\ -S^+ \\ \downarrow \\ H_9C_4 \\ \downarrow \\ H_9C_4 \\ \downarrow \\ -S^+ \\ \downarrow \\ H_17C_8 - O \\ \hline \\ (A-1-41) \\ \end{array}$$

【0166】 【化76】

$$O-CH_3$$
 $SO_3^ O-C_4H_9^n$
 $O-C_4H_9^n$
 $O-C_4H_9^n$
 $O-C_4H_9^n$

[0168]

【化78】

[0169] 【化79】

【化80】

100

$$H_9C_4O - S^+ CO_2C_4H_9$$
(A-1-63)

[0171] 【化81】

[0172]

【化82】

$${}^{t}H_{9}C_{4} \longrightarrow I^{*} \longrightarrow C_{4}H_{9}^{t}$$

$${}^{t}H_{21}C_{10} - 0 \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{17}C_{8} - 0 \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{3}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{3}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{3}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{3}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{2}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

$${}^{t}H_{3}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-}$$

t

[0173]

· 106

[0174]

【化84】

[0175]

【化85】

110

$${}^{i}H_{17}C_{8}-O \longrightarrow SO_{3}^{-} \longrightarrow G_{4}H_{4}^{i} \quad H_{3}C-O \longrightarrow I \longrightarrow O-CH$$

$${}^{i}H_{17}C_{8}-O \longrightarrow SO_{3}^{-} \longrightarrow G_{4}H_{2}^{i} \quad H_{17}C_{8}-O \longrightarrow SO_{3}^{-} \longrightarrow G_{4}H_{2}^{i}$$

$${}^{i}H_{9}C_{4} \longrightarrow SO_{3}^{-} \longrightarrow G_{4}H_{2}^{i}$$

$${}^{i}H_{9}C_{4} \longrightarrow G_{4}^{-}O \longrightarrow G_{4}H_{2}^{i}$$

$${}^{i}H_{17}C_{8}-O \longrightarrow G_{8}H_{17}^{i} \longrightarrow G_{4}^{-}O \longrightarrow G_{4}H_{8}^{i}$$

[0176]

[0177]

【化87】

[0178]

30 【化88】

(A-2-58)

[0179]

【化89】

(A-2-59)

$$S - S^{+} \xrightarrow{^{8}H_{25}C_{12}} So_{3}^{-}$$
 (A-3-5)

[0180]

【化90】

$$\begin{array}{c} C_4H_9 \\ \\ S \\ \end{array} \begin{array}{c} {}^3H_{25}C_{12} \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} (A-3-6) \end{array}$$

$$S - S - S + i_{H_{21}C_{10} - O} - SO_3^- \qquad (A-3-8)$$

$$S - S - S^{+} i_{\text{H}_{25}C_{12}} - O - SO_{3}^{-} \qquad (A-3-9)$$

[0181]

30 【化9.1】

C₄H₉'
[0182]

$$O-C_4H_9^n$$
 $O-C_4H_9^n$
 $O-C$

$$O-CH_3$$
 $O-C_4H_9^a$
 $O-C_4H_9^a$
 $O-C_4H_9^a$
 $O-C_4H_9^a$

[0183]

30 【化93】

[0184]

【化94】

[0185]

【化95】

【0187】尚、具体例中、nは直鎖、sは第2級、t は第3級、iは分岐であることを示す。一般式(A-1)~(A-3)で表される化合物は、例えば対応する Cl⁻塩(一般式(A-1)~(A-3)でX⁻をCl⁻ で置換した化合物) と、 X^-Y^+ で表わされる化合物 (X -は一般式 (A-1) ~ (A-3) の場合と同義であ

[0186]

り、Y⁺はH⁺、N a ⁺、K⁺、NH4⁺、N (CH₃)₄⁺ 等 のカチオンを示す。) とを水溶液中で塩交換させること により合成できる。

【0188】一般式 (A-4)、(A-5) で示される 酸発生剤

50 一般式 (A-4)、(A-5) において、R₁₁~R₁₃、

 $R_{14} \sim R_{16}$ におけるアルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子は前記 $R^1 \sim R^5$ のものと同様のものを具体例として挙げることができる。 R_6 、X つは、前記と同義である。

【0189】また、I、m、nが各々2又は3の場合、2又は3個のR11~R13あるいはR14~R16のうちの各々の2個が互いに結合して、炭素環、複素環又は芳香環を含む5~8個の元素からなる環を形成してもよい。 *

*【0190】以下に、一般式(A-4)で表される化合物の具体例(A-4-1)~(A-4-28)、一般式(A-5)で表される化合物の具体例(A-5-1)~(A-5-30)を示すが、これに限定されるものではない。

【0191】 【化97】

[0192]

【化98】

[0193]

【化99】

[0194]

[0195]

【化101】

[0196]

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & \vdots & & & \\ & \vdots & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ &$$

[0197]

$$S = S + C_{A-5-1} + C_{8} + C_{10} +$$

[0199]

【化105】

【0200】

【0201】 【化107】

$$\begin{array}{c} SO_{3}^{-} \\ S \\ S \\ (A-5-25) \end{array} \xrightarrow{{}^{12}H_{17}C_{8}-O} - \begin{array}{c} SO_{3}^{-} \\ O-C_{8}H_{17}^{-} \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
& CH_3 \\
\hline
S & CH_3 \\
\hline
CH_3 & CH_3
\end{array}$$

[0202]

10

20

30

【化108】

40
$$S \rightarrow S \rightarrow H_3CO \rightarrow SO_3$$
 OCH_3 OCH_3 OCH_3

【0203】尚、具体例中、n は直鎖、s は第2級、t は第3級、i は分岐であることを示す。一般式(A-4)、(A-5)で表される化合物は、例えば対応する $C1^-$ 塩(一般式(A-4)、(A-5)で X^- を $C1^-$ で置換した化合物)と、 X^-Y^+ で表わされる化合物(X^- は一般式(A-4)、(A-5)の場合と同義、 Y^+ は H^+ 、 Na^+ 、 K^+ 、 NH_4^+ 、N (CH3) $_4^+$ 等のカチオンを示す。)とを水溶液中で塩交換させることにより合成できる。

【0204】一般式(A-6)で表される酸発生剤前記一般式(A-6)におけるY及びR₃₁~R₅₁の直鎖、分岐、環状アルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、t-ブチル基、ヘキシル基、オクチル基のような炭素数1~20個の直鎖又は分岐アルキル基及びシクロプロピル基、シクロペンチル基又はシクロヘキシル基等の環状アルキル基が挙げられる。アルキル基の好ましい置換基としてはアルコキシ基、アシル基、アシロキシ基、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられる。

【0205】また、Yのアラルキル基としてはベンジル基もしくはフェネチル基のような炭素数7~12個のアラルキル基が挙げられる。アラルキル基の好ましい置換基としては、炭素数1~4の低級アルキル基、炭素数1~4の低級アルコキシ基、ニトロ基、アセチルアミノ基、ハロゲン原子などが挙げられる。

【0206】 R31~ R51のアルコキシ基としてはメトキ シ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、 n-ブトキシ基、イソブトキシ基、sec-ブトキシ基、t ーブトキシ基、オクチルオキシ基、ドデシルオキシ基の 30 ような炭素数1~20個のアルコキシ基又はエトキシエ トキシ基などの置換基を有するアルコキシ基が挙げられ る。アシル基としてはアセチル基、プロピオニル基、ベ ンゾイル基などが挙げられる。アシルアミノ基としては アセチルアミノ基、プロピオニルアミノ基、ベンゾイル アミノ基などが挙げられる。スルホニルアミノ基として はメタンスルホニルアミノ基、エタンスルホニルアミノ 基など炭素数1~4個のスルホニルアミノ基、p-トル エンスルホニルアミノ基のような置換または無置換のベ ンゼンスルホニルアミノ基があげられる。アリール基と 40 してはフェニル基、トリル基、ナフチル基などが挙げら れる。アルコキシカルボニル基としてはメトキシカルボ ニル基、エトキシカルボニル基、エトキシエトキシカル ボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ドデシルオキ シカルボニル基などの炭素数2~20個のアルコキシカ ルボニル基があげられる。

【0207】アシロキシ基としてはアセトキシ基、プロパノイルオキシ基、オクタノイルオキシ基、ベンゾイルオキシ基のような炭素数2~20個のアシロキシ基があげられる。アラルキル基としては置換または無置換ベン 50

ジル基、置換または無置換フェネチル基などの炭素数 7 ~15個のアラルキル基があげられる。アラルキル基の好ましい置換基としては前記にあげたものと同じものがあげられる。

【0208】R31~R51においては、R31~R35、R36~R42及びR43~R51はそれぞれの群のうちの2つが結合して炭素及び/又はヘテロ原子からなる5~8員環を形成していもよい。このような5~8員環としては、例えばシクロヘキサン、ピリジン、フラン又はピロリジンがあげられる。また、X、Yは別のイミドスルホネート化合物の残基と結合していてもよく、2量体、3量体を形成していても良い。別のイミドスルホネートとしては、一般式(A-6)で表される化合物で、X又はYのところで1価の基になったものがあげられる。

【0209】Xのアルキレン基としては、直鎖又は分岐の炭素数1~10個のアルキレン基あるいはヘテロ原子を含んでいてもよい単環又は多環の環状アルキレン基が挙げられる。直鎖又は分岐のアルキレン基としてはメチレン基、エチレン基、プロピレン基又はオクチレン基などがあげられる。アルキレン基の好ましい置換基としてはアルコキシ基、アシル基、ホルミル基、ニトロ基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ハロゲン原子、アリール基、アルコキシカルボニル基が挙げられる。ここで挙げたアルコキシ基、アシル基、ニトロ基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、アリール基、アルコキシカルボニル基はRs1~Rs1で挙げたものと同義である。ハロゲン原子としてはフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子を挙げることができる。

20

【0210】環状アルキレン基としてはシクロペンチレン基、シクロヘキシレン基、などの炭素数4~8個の単環シクロアルキレン基、7ーオキサビシクロ [2.2.1] ヘプチレン基などの炭素数5~15個の多環シクロアルキレン基が挙げられ、シクロアルキレン基の好ましい置換基としては、炭素数1~4個のアルキル基、アルコキシ基、アシル基、ホルミル基、ニトロ基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ハロゲン原子、アリール基、アルコキシカルボニル基が挙げられる。ここで挙げたアルコキシ基、アシル基、ニトロ基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、アリール基、アルコキシカルボニル基はR31~R51で挙げたものと同義である。ハロゲン原子としてはフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子を挙げることができる。

【0211】アリーレン基としてはフェニレン基、ナフチレン基等が挙げられる。アリーレン基の好ましい置換基としてはアルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アシル基、ホルミル基、ニトロ基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ハロゲン原子、アリール基、アルコキシカルボニル基が挙げられる。ここで挙げたアルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アシル基、ホルミル基、ニトロ基、アシルアミノ基、スルホニ

ルアミノ基、アリール基、アルコキシカルボニル基はR 31~R 51で挙げたものと同義である。ハロゲン原子としてはフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子を挙げることができる。

【0212】アルケニレン基としては炭素数2~4個の アルケニレン基があげられ、例えばエテニレン基、ブテ ニレン基等が挙げられ、アルケニレン基の好ましい置換 基としてはアルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ 基、アシル基、ホルミル基、ニトロ基、アシルアミノ 基、スルホニルアミノ基、ハロゲン原子、アリール基、 アルコキシカルボニル基が挙げられる。ここで挙げたア ルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アシル 基、ホルミル基、ニトロ基、アシルアミノ基、スルホニ ルアミノ基、アリール基、アルコキシカルボニル基はR 31~R51で挙げたものと同義である。ハロゲン原子とし てはフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子を挙 げることができる。環状アルケニレン基としてはシクロ ペンテニレン基、シクロヘキセニレン基、などの炭素数 4~8個の単環シクロアルケニレン基、7ーオキサビシ クロ〔2.2.1〕ヘプテニレン基、ノルボルネニレン 20 基などの炭素数5~15個の多環シクロアルケニレン基 が挙げられる。アラルキレン基としては、トリレン基、 キシリレン基などが挙げられ、その置換基としてはアリ ーレン基で挙げた置換基をあげることができる。以下 に、これらの一般式 (A-6) で表される化合物の具体 例 (A-6-1) ~ (A-6-49) を示すが、これに 限定されるものではない。

[0213]

【化109】

$$N-OSO_2-O$$
 $N-OSO_2-O$
 $N-OSO_2-O$

【0214】 【化110】

$$\begin{array}{c}
O\\
N-OSO_2-Me\\
O\\
(A-6-9)
\end{array}$$

[0216] 【化112】

10

$$\begin{array}{c} Cl & O \\ Cl & N - OSO_2 - O - NO_2 \\ Cl & O \\ (A-6-20) \end{array}$$

[0217]

【化113】

【0218】 【化114】

10

$$\begin{array}{c}
\text{Me} \\
\text{N} \\
\text{O} \\
\text{O}
\end{array}$$
(A-6-27)

$$\begin{array}{c}
0\\
N-0SO_2 \longrightarrow NO_2\\
0\\
(A-6-29)
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
0 \\
N - OSO_2 - \bigcirc - CI \\
0 \\
(A-6-30)
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
0 \\
N - 0SO_2 - OMe
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(A-6-31)
\end{array}$$

.【0219】 【化115】

【0220】 【化116】

10

20

159 (A-6-37)

$$\begin{array}{c|c}
O & \\
N - OSO_2 - \\
O & \\
(A-6-38)
\end{array}$$

(A-6-39)

10

【0222】一般式 (A-6)で表される化合物は、G. F. Jaubert 著、Ber... 28,360(1895)の方法、D. E. Ames等 30 著、J. Chem. Soc... 3518(1955)の方法、あるいはM. A. Sto1 berg等著、J. Am. Chem. Soc... 79,2615(1957)の方法等に従い合成されたNーヒドロキシイミド化合物とスルホン酸クロリドとを塩基性条件下、例えばL. Bauer等著、J. Org. Chem.. 24,1294(1959)の方法に従い合成することが可能である。

【0223】一般式(A-7)で表される酸発生剤 一般式(A-7)中、Ari、Ariは、同一または異なって、置換もしくは未置換のアリール基を示す。ここで、アリール基としては、フェニル基、トリル基、ナフ 40 チル基などが挙げられる。アリール基の置換基としては、アルキル基、シクロアルキル基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ハロゲン原子、アリール基、アルコキシカルボニル基が挙げられる。ここで挙げたアルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アシル基、ホルミル基、ニトロ基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、アリール基、アルコキシカルボニルをは上記R31~R51で挙げたものと同義である。ハロゲン原子としてはフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子を挙げる 50

ことができる。一般式 (A-7) で表される酸発生剤の 具体例としては以下に示す化合物 $(A-7-1) \sim (A-7-14)$ が挙げられるが、これらに限定されるもの ではない。

[0224]

【化118】

$$CI \longrightarrow SO_2 - SO_2 \longrightarrow CI$$

$$(A-7-1)$$

$$H_3C \longrightarrow SO_2 - SO_2 \longrightarrow CH_3$$

$$(A-7-2)$$

$$H_3CO \longrightarrow SO_2 - SO_2 \longrightarrow CI$$

$$(A-7-4)$$

$$F_3C \longrightarrow SO_2 - SO_2 \longrightarrow CI$$

$$(A-7-6)$$

$$H_5C_2O \longrightarrow SO_2 - SO_2 \longrightarrow CI$$

$$(A-7-6)$$

$$CI \longrightarrow SO_2 - SO_2 \longrightarrow CI$$

$$(A-7-7)$$

$$SO_2 - SO_2 \longrightarrow CI$$

(8-7-8)

[0225] 【化119】

【0226】上記一般式 (A-7) で表される酸発生剤 の合成としては、ジー.シー.デンサー.ジュニア.ら 30 著「ジャーナル オブ オルガニックケミストリー」 (G.C. Denser, Jr. ら著、「Journal of Organic Chemi stry」) 31、3418~3419 (1966) 記載の方法、テー. ピ 一. ヒルドイッチ著「ジャーナル オブ ザ ケミカル ソサイアティ」(T.P. Hilditch著「Journal of the C he mi cal Society 」) 93、1524~1527 (1908) 記載の 方法、あるいはオー、ヒンズベルク著「ベリヒテ デア ドイチェン ヘミシエ ゲゼルシャフト」(0. Hinsbe rg著、「Berichte der Deutschen Chemischen Gesellsc haft」) 49、2593~2594 (1918) 記載の方法等にしたが 40 い合成できる。すなわち、硫酸水溶液中において、硫酸 コバルトを用い、一般式 (a) で示されるスルフィン酸 より合成する方法、キサントゲン酸エチルを用い、一般 式(b)で示されるスルホン酸クロリドより合成する方 法、あるいは塩基性条件下、一般式(a)で示されるス ルフィン酸と一般式 (b) で示されるスルホン酸クロリ ドとを合成する方法等が挙げられる。

(A-7-14)

 $A r_1 - S O_2 H$ (a)

 $Ar_2 - SO_2Cl$ (b)

(ここで、Ar₁、Ar₂は一般式 (A-7) で定義され 50 たものと同一の意味である。)

【0227】本発明においては、上記一般式 (A-1) ~ (A-7) で表される酸発生剤のうち、一般式 (A- $1) \sim (A-5)$ で表される酸発生剤が好ましく、より 好ましくは一般式 (A-1) ~ (A-4) で表される酸 発生剤である。これにより、解像度、感度が一層優れる ようになる。本発明において、酸発生剤(好ましくは一 般式 (A-1) ~ (A-7) で表される化合物) の組成 物中の含量は、全組成物の固形分に対し、0.1~25 重量%が好ましく、より好ましくは1~15重量%、更 に好ましくは2~10重量%である。

【0228】また、酸発生剤(b)が、活性放射線の照 射によりフッ素含有スルホン酸を発生する化合物 a であ ることも好ましい。

【0229】 [a] 化合物 a としては、例えば、下記の 一般式(PAG3)で表されるヨードニウム塩、又は一 般式(PAG4)で表されるスルホニウム塩を挙げるこ とができる。

[0230]

【化120】

【0231】式中、Ar¹、Ar²は、各々独立に、置換 もしくは未置換のアリール基を示す。R²⁰³、R²⁰⁴、R 205は、各々独立に、置換もしくは未置換のアルキル 基、アリール基を示す。 Z⁻は、少なくとも1つのフッ 素原子を有するスルホン酸アニオンを示す。また R^{203} , R^{204} , R^{205} のうちの2つおよびAr¹, Ar² はそれぞれの単結合または置換基を介して結合してもよ

[0232] Ar¹, Ar², R²⁰³, R²⁰⁴, R²⁰⁵ EU てのアリール基としては、好ましくは、炭素数6~14 のアリール基、アルキル基としては、好ましくは炭素数 1~8のアルキル基である。好ましい置換基としては、 アリール基に対しては炭素数1~8のアルコキシ基、炭 素数1~8のアルキル基、炭素数2~9のアルコキシカ ルボニル基、炭素数2~9のアルキルカルボニルアミノ 基、ニトロ基、カルボキシル基、ヒドロキシ基、ハロゲ 40 ン原子及びフェニルチオ基であり、アルキル基に対して は炭素数1~8のアルコキシ基、炭素数5~14のアリ ール基、炭素数6~15のアリールカルボニル基、カル ボキシル基及びハロゲン原子を挙げることができる。

【0233】 2-のスルホン酸アニオンとしては、好ま しくは、少なくとも1つのフッ素原子を有する炭素数1 ~20の脂肪族炭化水素及び炭素数5~20の芳香族炭 化水素を挙げることができる。これらは置換基を有して いてもよく、置換基としては、例えば、炭素数1~10 のフッ素置換していてもよいアルコキシ基、炭素数2~50

11のフッ素置換していてもよいアルコキシカルボニル 基、フェニルアミノ基、フェニルカルボニル基、ハロゲ ン原子、水酸基を挙げることができる。芳香族炭化水素 に対しては、さらに炭素数1~15のアルキル基を挙げ ることができる。

【0234】以下に具体例を挙げるが、これらに限定さ れるものではない。

[0235]

【化121】

20

30

$$10 \qquad \text{(VI-1)}$$

$$\left(\begin{array}{ccc} & & \\ & & \\ & & \\ \end{array} \right)^{-1} \cdot CF_3CF_2SO_3^{-1} \qquad (VI-2)$$

$$(VI-3)$$

$$(V_{1-4})$$

$$(VI-7)$$

$$(V_{1-8})$$

$$(\nearrow - SO_3 - (VI-9)$$

$$(v_{1-10})$$

[0236] 【化122】

$$(VI-13)$$

$$(V_{1-15})$$

$$I^+$$
 $CF_3(CF_2)_7SO_3^ (VI-16)$

$$(VI-17)$$

$$F - SO_3^- \quad (VI-20)$$

$$O = (n)C_8H_{17} \quad CF_3CF_2SO_3$$

$$F$$

$$O-(n)C_8H_{17}$$
 Br SO_3^- (VI-22)

$$-1^{+}$$
 NHCO(CH₂)₈CH₃ CF₃(CF₂)₇SO₃ (VI-24)

$$(VI-25)$$

$$(VI-27)$$

$$\left(\begin{array}{c} \\ \end{array}\right)_{2} \text{I}^{+} \quad \text{F[CF(CH_{3})CF}_{2}\text{O]}_{2}\text{CF(CF}_{3})\text{SO}_{3}^{-} \quad (\text{VI}-31)$$

[0238]

【化124】

$$\left(\bigcirc \right)_{3}^{+} S^{+} \qquad CF_{3}SO_{3}^{-} \qquad (VII-1)$$

$$(CF_3)^2 S^+ CF_3(CF_2)_2 SO_3^- (VII-3)$$

$$(CF_2)_3SO_3$$
 (VII-4)

$$\left(\bigcirc\right)_{3}^{3}$$
 S⁺ F- $\left(\bigcirc\right)_{5}^{6}$ SO₃⁻ (VIII-6)

$$(\bigcirc)_3 S^+ \qquad Br \longrightarrow F SO_3 (VII-8)$$

$$(\bigcirc)_3 S^+ \qquad \bigcirc F^{CH_3} SO_3 \qquad (\forall 11-9)$$

【0239】 【化125】

$$(\bigcirc)_{3}^{+} s^{+} \bigcirc \bigcirc - so_{3}^{-} \bigcirc (\forall 1)-10$$

$$(\bigcirc) \longrightarrow S^+ \qquad CF_2CISO_3^- \qquad (VII-12)$$

$$\left(\bigcirc \right)_{3} S^{+} \qquad F - \bigvee_{F}^{F} SO_{3}^{-} \qquad (VII-14)$$

$$(V)_3$$
 S⁺ CF₃CH(OH)SO₃ (VII-15)

$$(CF_3)_2C(OH)SO_3^{-} (VII-16)$$

$$(VII-18)$$

[0240] 30 【化126】

$$CF_{3}CFHSO_{3}^{-} \qquad (VII-19)$$

$$F \longrightarrow S^{+} \qquad CF_{3}(CF_{2})_{2}SO_{3}^{-} \qquad (VII-21)$$

$$CF_{3}(CF_{2})_{3}SO_{3}^{-} \qquad (VII-22)$$

[0241]

30 【化127】

$$CF_{3}(CF_{2})_{3}SO_{3}^{-} \qquad (VII-24)$$

$$CF_{3}(CF_{2})_{3}SO_{3}^{-} \qquad (VII-25)$$

$$F = F$$

[0242]

【化128】

[0243]

Office
$$S^+$$
 $CF_2CISO_3^ (VII-29)$

Office S^+ $CF_3(CF_2)_3SO_3^ (VII-30)$

$$CF_3(CF_2)_2SO_3^ (VII-31)$$

$$F^ F^ F^-$$

【化130】

[0244]

[0245] [化131]

【0246】化合物 a を使用する場合、活性放射線の照 射により、フッ素原子を含有しないスルホン酸を発生す る化合物、又は、活性放射線の照射により、カルボン酸 を発生する化合物の少なくともいずれかを併用すること が好ましい。

【0247】 [b] 化合物 a と併用することが好ましい 30 れるが、これらに限定されるものではない。 活性放射線の照射によりフッ素原子を含有しないスルホ ン酸を発生する化合物(化合物b)としては、例えば、

先の一般式 (PAG3) 及び (PAG4) において、Z 「がフッ素原子を有しないスルホン酸アニオンであるョ ードニウム塩及びスルホニウム塩を挙げることができ る。

【0248】具体例としては以下に示す化合物が挙げら

[0249]

【化132】

[0251]

[0250]

【化134】

[0252]

【化135】

20

(PAG3-31)
$$\left(\bigcirc \right)_{2}^{+} \stackrel{+}{ } CH_{3}(CH_{2})_{18}SO_{3}^{-} \\
 + \left(\bigcirc \right)_{3}^{-} S^{\Theta} \stackrel{C_{12}H_{25}}{ } SO_{3}^{\Theta} \left(\bigcirc \right)_{3}^{-} S^{\Theta} \stackrel{+}{ } H_{3}C \stackrel{CH_{3}}{ } SO_{3}^{\Theta} \right)$$

$$\left(\bigcirc \right)_{3}^{-} S^{\Theta} \stackrel{C_{12}H_{25}}{ } SO_{3}^{\Theta} \stackrel{C}{ } SO_{3}^{$$

[0254]

$$(PAG4-24)$$

$$C_{4}H_{17}SO_{3}\Theta$$

$$C_{12}H_{25}$$

$$S-C_{3}$$

$$C_{12}H_{25}$$

$$SO_{3}$$

(PAG4-25)

【化138】

30

$$(PAG4-32)$$

C₄H₅SO₃ 【0257】また、下記一般式 (PAG5) で表される ジスルホン誘導体又は一般式 (PAG6) で表されるイ ミノスルホネート誘導体を挙げることができる。

[0258]

【化140】

Ar3-502-502-[0261] 【化141】 (PAG5) (PAG6) (PAG5-1) (PAG5-2) (PAG5-3) (PAG5-4) (PAGS-6) so,-so, (PAG5-7) (PAGS-B) SO2-SO, SO2-SO2-OCH₃ (PAG5-9) (PAG5-10) SO,-SO, (PAG5-11) (PAG5-12) (PAG5-14) (PAG5-15)

*【0259】式中、Ar³、Ar⁴は各々独立に置換もし くは未置換のアリール基を示す。R²⁰⁶は置換もしくは 20 未置換のアルキル基、アリール基を示す。Aは置換もし くは未置換のアルキレン基、アルケニレン基、アリーレ ン基を示す。

【0260】具体例としては以下に示す化合物が挙げら れるが、これらに限定されるものではない。

[0263]

N-0-50, H₃C CH₄

【0264】 【化144】

【0265】また、下記一般式 (PAG7) で表される ジアゾジスルホン誘導体を挙げることができる。

[0266]

【化145】

【0267】式中、Rは、直鎖、分岐又は環状アルキル基、あるいは置換していてもよいアリール基を表す。

【0268】具体例としては以下に示す化合物が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

[0269]

N-0-SO₂-

30 【化146】

40

$$\begin{array}{c|cccc}
O & N_2 & O \\
S & S & S \\
O & O \\$$

$$\begin{array}{c|c}
O & N_2 & O \\
S & S & S \\
O & O
\end{array}$$
(PAG7-4)

$$\begin{array}{c|cccc}
O & N_2 & O \\
II & II & S \\
S & S & II \\
O & O & O
\end{array}$$
(PAG7-5)

【0270】上記〔a〕及び〔b〕で説明した化合物 50 は、過ヨウ素酸塩を用いて芳香族化合物を反応させ、得

られたヨードニウム塩を対応するスルホン酸に塩交換す ることにより合成可能である。また、アリールマグネシ ウムブロミドなどのアリールグリニャール試薬と置換又 は無置換のフェニルスルホキシドを反応させ、得られた トリアリールスルホニウムハライドを対応するスルホン 酸と塩交換する方法で合成できる。また、置換又は無置 換のフェニルスルホキシドと対応する芳香族化合物をメ タンスルホン酸/五酸化二リンあるいは塩化アルミニウ ムなどの酸触媒を用いて縮合、塩交換する方法、ジアリ ールヨードニウム塩とジアリールスルフィドを酢酸銅な 10 どの触媒を用いて縮合、塩交換する方法などによって合 成できる。塩交換は、いったんハライド塩に導いた後に 酸化銀などの銀試薬を用いてスルホン酸塩に変換する方 法、あるいはイオン交換樹脂を用いることでも塩交換で きる。また、塩交換に用いるスルホン酸あるいはスルホ ン酸塩は、市販のものを用いるか、あるいは市販のスル ホン酸ハライドの加水分解などによって得ることができ る。

【0271】化合物 a と併用することが好ましい活性放射線の照射によりカルボン酸を発生する化合物としては、フッ素非含有カルボン酸を発生する化合物 c 及びフッ素含有カルボン酸を発生する化合物 d を挙げることができる。

【0272】 [c] 化合物 a と併用することが好ましい 活性放射線の照射によりフッ素非含有カルボン酸を発生 する化合物 c としては、例えば、下記一般式(AI)~ (AV)で示される化合物を挙げることができる。

[0273]

【化147】

【0274】上記式において、R₃₀₁~R₃₃₇は、各々 独立に水素原子、直鎖、分岐あるいは環状アルキル基、 直鎖、分岐あるいは環状アルコキシ基、ヒドロキシ基、 30 ハロゲン原子、または-S-R。基を表す。R。は直鎖、 分岐、環状アルキル基またはアリール基を表す。Ra、 Rbは、各々独立に水素原子、ニトロ基、ハロゲン原 子、置換基を有していてもよい、アルキル基、アルコキ シ基を表す。Rc、Rdは、各々独立にハロゲン原子、 置換基を有していてもよい、アルキル基又はアリール基 を表す。RcとRdとが結合して芳香環、単環あるいは 多環の環状炭化水素(これらの環内には酸素原子、窒素 原子を含んでいてもよい)を形成してもよい。 Y1、 Y2 は、炭素原子を表し、Y1-Y2結合は、単結合でも2重 40 結合でもよい。上記X⁻は、下記式で示されるカルボン 酸化合物がアニオンになったものを表す。X1、X2は、 各々独立に、下記式で示されるカルボン酸化合物がカル ボキシル基部分でエステル基となったものを表す。

(AV)

[0275]

(VIA)

【化148】

$$(R_{340})_q$$
 $(R_{338})_p$ $(R_{338})_p$ $(R_{340})_n$ $(R_{340})_n$ $(R_{338})_p$ $(R_{338})_p$

[0276]

$$(R_{338})_p$$
 $(R_{340})_q$ $(C7)$ $(R_{340})_z$ $(C7)$

$$(R_{338})_m$$
 $(R_{340})_q$ $(C8)$ $(R_{340})_n$ $(R_{339})_z$ $(C8)$

$$(R_{338})_{m}$$
 $(R_{338})_{p}$
 $(R_{340})_{q}$
 $(R_{339})_{Z}$
 $(R_{339})_{Z}$
 $(R_{339})_{Z}$
 $(R_{339})_{Z}$
 $(R_{339})_{Z}$
 $(R_{339})_{Z}$
 $(R_{339})_{Z}$

【0277】上記式中、R338は、炭素数1~30の直 鎖状、分岐状あるいは環状のアルキル基(ここで、アル キル基の鎖中に酸素原子、窒素原子を含んでいてもよ い)、炭素数1~20の直鎖状、分岐状もしくは環状の アルケニル基、炭素数1~20の直鎖状、分岐状もしく は環状のアルキニル基、炭素数1~20の直鎖状、分岐 30 状あるいは環状のアルコキシル基、前記アルキル基の水 素原子の少なくとも一部がハロゲン原子および/または 水酸基で置換された基、前記アルケニル基の水素原子の 少なくとも一部がハロゲン原子および/または水酸基で 置換された基、あるいは炭素数6~20の置換もしくは 非置換のアリール基を示す。ここで、アリール基の置換 基としてはアルキル基、ニトロ基、水酸基、アルコキシ 基、アシル基、アルコキシカルボニル基、ハロゲン原子 を挙げることができる。

【0278】R₃₃₉は、単結合あるいは、炭素数1~2 0の直鎖状、分岐状あるいは環状のアルキレン基 (ここ で、アルキレン基の鎖中に酸素原子、窒素原子を含んで いてもよい)、炭素数1~20の直鎖状、分岐状もしく は環状のアルケニレン基、前記アルキレン基の水素原子 の少なくとも一部がハロゲン原子および/または水酸基 で置換された基、前記アルケニレン基の水素原子の少な くとも一部がハロゲン原子で置換された基、あるいは炭 素数2~20のアルコキアルキレン基を示し、複数存在 する R 338、 R 339は相互に同一でも異なってもよい。

【0279】R₃₄₀は水酸基またはハロゲン原子を示

し、複数存在するR340は相互に同一でも異なってもよ い。m、n、pおよびqは各々独立に、0~3の整数 で、 $m+n \le 5$ 、 $p+q \le 5$ である。 z は 0 または 1 で ある。

【0280】前記一般式 (AI) ~ (AV) における、 R301~R337、Ra、Rb、Rc、Rd、Roにおける 直鎖、分岐アルキル基としては、置換基を有してもよ い、メチル基、エチル基、プロピル基、nーブチル基、 sec-ブチル基、t-ブチル基のような炭素数1~4 個のものが挙げられる。環状アルキル基としては、置換 基を有してもよい、シクロプロピル基、シクロペンチル 基、シクロヘキシル基のような炭素数3~8個のものが 挙げられる。R301~R337、Ra、Rbのアルコキシ基 としては、メトキシ基、エトキシ基、ヒドロキシエトキ シ基、プロポキシ基、n-ブトキシ基、イソブトキシ 40 基、sec-ブトキシ基、t-ブトキシ基のような炭素 数1~4個のものが挙げられる。R301~R337、Ra、 Rb、Rc、Rdのハロゲン原子としては、フッ素原 子、塩素原子、臭素原子、沃素原子を挙げることができ る。Ro、Rc、Rdのアリール基としては、フェニル 基、トリル基、メトキシフェニル基、ナフチル基のよう な置換基を有してもよい炭素数6~14個のものが挙げ られる。これらの置換基として好ましくは、炭素数1~ 4個のアルコキシ基、ハロゲン原子(フッ素原子、塩素 原子、沃素原子)、炭素数6~10個のアリール基、炭 50 素数2~6個のアルケニル基、シアノ基、ヒドロキシ

基、カルボキシ基、アルコキシカルボニル基、ニトロ基 等が挙げられる。

【0281】RcとRdとが結合して形成する、芳香 環、単環あるいは多環の環状炭化水素(これらの環内に は酸素原子、窒素原子を含んでいてもよい)としては、 ベンゼン構造、ナフタレン構造、シクロヘキサン構造、 ノルボルネン構造、オキサビシクロ構造等が挙げられ る。

【0282】本発明で使用される一般式 (AI) ~ (A は、その対アニオン X^- として、上記式 (C1) \sim (C 10)で示されるカルボン酸化合物のうち少なくとも1 種の化合物のカルボキシル基 (-COOH) がアニオン (-COO⁻) となったものを含む。本発明で使用され る一般式(AIV)~(AV)で表される化合物は、置 換基X₁、X₂として、上記式 (C1) ~ (C10) で示 されるカルボン酸化合物のうち少なくとも1種の化合物 のカルボキシル基 (-COOH) がエステル基 (-CO 〇一)となった置換基を含む。

【0283】R₃₃₈における、炭素数1~30の直鎖 状、分岐状あるいは環状のアルキル基 (ここで、アルキ ル基の鎖中に酸素原子、窒素原子を含んでいてもよい) としては、メチル、エチル、プロピル、ブチル、ペンチ ル、ヘキシル、シクロヘキシル、ドデシル、1-エトキ シエチル、アダマンチル等が挙げられる。炭素数1~2*

* 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルケニル基として は、エテニル、プロペニル、イソプロペニル、シクロへ キセン等が挙げられる。炭素数1~20の直鎖状、分岐 状もしくは環状のアルキニル基としては、アセチレン、 プロペニレン等が挙げられる。炭素数1~20の直鎖 状、分岐状あるいは環状のアルコキシ基としては、メト キシ、エトキシ、プロピルオキシ、ブトキシ、シクロへ キシルオキシ、イソブトキシ、ドデシルオキシ等が挙げ られる。炭素数6~20の置換もしくは非置換のアリー III) で表されるスルホニウム、ヨードニウム化合物 10 ル基としては、フェニル、ナフチル、アントラニル等が 挙げられる。アリール基の置換基としてはアルキル基、 ニトロ基、水酸基、アルコキシ基、アシル基、アルコキ シカルボニル基、ハロゲン原子を挙げることができる。 【0284】R₃₃₉における、炭素数1~20の直鎖

状、分岐状あるいは環状のアルキレン基 (ここで、アル キレン基の鎖中に酸素原子、窒素原子を含んでいてもよ い)、としては、メチレン、エチレン、プロピレン、ブ チレン、イソブチレン、エトキシエチレン、シクロヘキ シレン等が挙げられる。炭素数1~20の直鎖状、分岐 20 状もしくは環状のアルケニレン基としては、ビニレン、 アリレン等が挙げられる。

【0285】具体例を示すが、本発明はこれらに限定さ れるものではない。

[0286]

【化150】

[0288]

* * [{£L 1 5 1}]

(
$$\bigcirc$$
) 3+ \bigcirc -CH₂COO- (\bigcirc) 3+ \bigcirc -COO-
(II-1)

(II-1)

(II-2)

(\bigcirc) 3+ \bigcirc -COO-
(II-3)

(II-4)

(\bigcirc) 3+ \bigcirc -COO-
(II-6)

(II-6)

(II-7)

(II-8)

* * [{£L 1 5 1}]

(II-2)

(II-2)

(II-4)

(II-4)

(II-4)

(II-4)

(II-6)

(II-6)

(II-7)

(II-8)

* * [{£L 1 5 1}]

(II-2)

(II-4)

(II-4)

* * * [{£L 1 5 1}]

(II-4)

(II-4)

* * * [{£L 1 5 1}]

(II-4)

(II-4)

* * * [{£L 1 5 1}]

(II-4)

* * * * [{£L 1 5 1}]

(II-4)

(II-1)

【化152】

[0289]

【化153】

【0290】 【化154】

【0291】上記光酸発生剤、すなわち一般式(AII)、一般式(AII)、一般式(AIII)で表される化合物は、米国特許第3,734,928号明細書に記載30の方法、Macromolecules, vol. 10,1307(1977), Journ al of Organic Chemistry, vol. 55,4222(1990), J. Radiat. Curing, vol. 5(1),2(1978) に記載の方法などを用い、更にカウンターアニオンを交換することにより合成できる。一般式(AIV)、一般式(AV)で表される化合物は、Nーヒドロキシイミド化合物とカルボン酸クロリドを塩基性条件で反応させる、あるいはニトロベンジルアルコールとカルボン酸クロリドを塩基性条件下反応させることにより得られる。

【0292】 [d] 次に、化合物 a と併用することが好 40 ましい活性放射線の照射によりフッ素含有カルボン酸を発生する化合物 d について説明する。

【0293】フッ素含有カルボン酸としては、例えば、フッ素置換された脂肪族カルボン酸及び芳香族族カルボン酸を挙げることができる。フッ素置換された脂肪族カルボン酸としては、酢酸、プロピオン酸、n-酪酸、イソ酪酸、バレリアン酸、トリメチル酢酸、カプロン酸、ヘプタン酸、カプリル酸、ペラルゴン酸、カプリン酸、ラウリル酸、ミリスチン酸、パルミチン酸、ステアリン酸、ウンデカン酸、ドデカン酸、トリデカン酸等の脂肪 50

族カルボン酸のフッ素置換物が挙げられる。これらは、水酸基、アルコキシ基、ハロゲン原子を置換基として有していてもよい。また、その脂肪族鎖の中に酸素原子、硫黄原子、カルボニル基、カルボキシル基、スルホニル基などの連結基を含んでいるものが好ましい。好ましいフッ素置換された脂肪族カルボン酸として、下記の一般式で表されるものを挙げることができる。

 $L-(CH_2) p (CF_2) q (CH_2) r-COOH$ 一般式中、Lは、水素原子又はフッ素原子を表す。p及 10 びrは、各々独立に0~15の整数、qは1~15の整 数を表す。この一般式におけるアルキル鎖の水素原子又 はフッ素原子は、フッ素原子で置換されていてもよいア ルキル基(好ましくは炭素数1~5)、フッ素原子で置 換されていてもよいアルコキシ基 (好ましくは炭素数1 ~5)、または、水酸基で置換されていてもよい。上記 フッ素置換された脂肪族カルボン酸としては、好ましく はその炭素数が2~20、より好ましくは4~20であ る飽和脂肪族カルボン酸のフッ素置換物であることが好 ましい。この炭素数を4個以上とすることで、発生する 20 カルボン酸分解性の拡散性が低下し、露光から後加熱ま での経時による線幅変化をより抑制できる。なかでも、 炭素数4~18個の直鎖又は分岐飽和脂肪族カルボン酸 のフッ素置換物が好ましい。

【0294】また、上記フッ素置換された芳香族族カルボン酸としては、炭素数が7~20、より好ましくは7~15であり、更に好ましくは7~11である芳香族カルボン酸のフッ素置換物であることが好ましい。具体的には、安息香酸、置換安息香酸、ナフトエ酸、置換ナフトエ酸、アントラセンカルボン酸(ここで、置換基としてはアルキル基、アルコキシ基、水酸基、ハロゲン原子、アリール基、アシルオキシ基、ニトロ基、アルキルチオ基、アリールチオ基が挙げられる)等の芳香族カルボン酸のフッ素置換物が挙げられる。なかでも、安息香酸、置換安息香酸のフッ素置換物が好ましい。

【0295】これらフッ素原子で置換された脂肪族あるいは芳香族のカルボン酸は、カルボキシル基以外の骨格に存在する水素原子の1個以上がフッ素原子で置換されたものであり、特に好ましくはカルボキシル基以外の骨格に存在する水素原子すべてがフッ素原子で置換された脂肪族あるいは芳香族のカルボン酸(パーフルオロ飽和脂肪族カルボン酸あるいはパーフルオロ芳香族カルボン酸)である。これにより、感度が一層優れるようになる。

【0296】好ましくは、上記のようなフッ素原子で置換された脂肪族あるいは芳香族のカルボン酸のアニオンをカウンターアニオンとして有するオニウム塩化合物 (スルホニウム塩、ヨードニウム塩等)、カルボン酸エステル基を有するイミドカルボキシレート化合物あるいはニトロベンジルエステル化合物等が挙げられる。より

好ましくは下記一般式(I)~(III)で表される化合 物が挙げられる。これにより、感度、解像力、露光マー ジンが一層優れるようになる。この化合物に活性放射線 を照射することより、一般式(I)~(III)のX⁻に相 当する少なくとも1つのフッ素原子で置換された飽和脂* *肪族あるいは芳香族のカルボン酸を発生し、光酸発生剤 として機能する。

[0297] 【化155】

$$R_{17}$$
 R_{18}
 R_{20}
 R_{21}
 R_{23}
 R_{27}
 R_{28}
 R_{28}

【0298】(上記式中、R1~R37は、各々独立に、 水素原子、直鎖、分岐あるいは環状アルキル基、直鎖、 分岐あるいは環状アルコキシ基、ヒドロキシ基、ハロゲ ン原子、または-S-R₃₈基を表す。ここでR₃₈は直 鎖、分岐、環状アルキル基またはアリール基を表す。X ~は、少なくとも1つのフッ素原子で置換された脂肪族 あるいは芳香族のカルボン酸のアニオンである。) X⁻は、好ましくはパーフルオロ脂肪族カルボン酸ある いはパーフルオロ芳香族カルボン酸のアニオンであり、 特に好ましくは炭素数4個以上のフッ素置換アルキルカ ルボン酸のアニオンである。

【0299】一般式(I)~(III)における、R₁~R 38の直鎖、分岐アルキル基としては、置換基を有しても よい、メチル基、エチル基、プロピル基、n-ブチル 基、sec-ブチル基、t-ブチル基のような炭素数1 ~4個のものが挙げられる。環状アルキル基としては、 置換基を有してもよい、シクロプロピル基、シクロペン 40 チル基、シクロヘキシル基のような炭素数3~8個のも のが挙げられる。R₁~R₃₇のアルコキシ基としては、 メトキシ基、エトキシ基、ヒドロキシエトキシ基、プロ ポキシ基、n-ブトキシ基、イソブトキシ基、sec-ブトキシ基、t-ブトキシ基のような炭素数1~4個の ものが挙げられる。R₁~R₃₇のハロゲン原子として は、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、沃素原子を挙げ ることができる。R38のアリール基としては、フェニル 基、トリル基、メトキシフェニル基、ナフチル基等の炭 素数6~14個のものが挙げられる。アリール基は置換 50

基を有してもよい。これらの置換基として好ましくは、 炭素数1~4個のアルコキシ基、ハロゲン原子(フッ素 原子、塩素原子、沃素原子)、炭素数6~10個のアリ ール基、炭素数2~6個のアルケニル基、シアノ基、ヒ ドロキシ基、カルボキシ基、アルコキシカルボニル基、 ニトロ基等が挙げられる。

30 【0300】本発明で使用される一般式(I)~(II I) で表されるヨードニウム化合物あるいはスルホニウ ム化合物は、その対アニオンX⁻として、少なくとも1 つのフッ素原子で置換された飽和脂肪族あるいは芳香族 のカルボン酸のアニオンを有する。これらのアニオン は、該カルボン酸(-COOH)の水素原子が離脱した アニオン (-COO⁻) である。

【0301】以下に、具体例を示すが、本発明はこれら に限定されるものではない。一般式(1)で表される光 酸発生剤の具体例 (I-1f)~(I~36f):

[0302] 【化156】

$$(I-5f)$$

【0303】 【化157】

$$\left(\begin{array}{cccc} & & & \\ & & \\ & & \\ \end{array}\right)_{2}$$
 I⁺ CF₃(CF₂)₂COO (1-15 f)

$$(CF_3)_2$$
 CF₃(CF₂)₃COO (1-17f)

30 【0304】

(1-19f)

CF₃COO⁻

$$O-(n)C_BH_{17} Br - COO^-$$
 (1-22f)

40
$$\left(\bigcirc \right)_{2}^{-1+} CF_{3}(CF_{2})_{12}COO- (I-30f)$$

$$(I-31f)$$

$$(\longrightarrow_{2}^{l+} CF_3(CF_2)_9COO-$$

$$(I-32f)$$

【化159】

【化162】

30

F [0310] (化163]

 $\left(\bigcirc \right)_{3}^{+} S^{+} \qquad CF_{2}HCOO^{-} \qquad (II-11f)$

 S^+ CF_2CICOO^- (11-12f)

 $(\bigcirc)_3 S^+ \qquad F_3 C - \bigcirc -COO^- \quad (II-13f)$

 $S^{\dagger} = F - COO^{-}$ (11-14f)

 (\bigcirc) s^* $CF_9CH(OH)COO$ (11-15f)

(CF₃)₂C(OH)COO (11-16f)

20

(I)-17f)

 $CF_3(CF_2)_{18}COO^{-} \qquad (11-18f)$

[0311]

30 【化164】

$$CF_{3}(CF_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-24f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-24f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-24f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-25f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-25f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-25f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-25f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-25f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-27f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-27f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-27f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-27f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-27f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-28f_{2})_{3}COO^{-} \qquad (11-28f_{2})_{$$

[0312]

【化165】

[0313]

OMe
$$\longrightarrow$$
 S^+ $CF_2CICOO^ (11-29f)$

OMe \longrightarrow S^+ $CF_3(CF_2)_3COO^ (11-30f)$
 \longrightarrow S^+ $CF_3(CF_2)_2COO^ (11-32f)$
 \longrightarrow S^+ $CF_3COO^ (11-34f)$
 \longrightarrow S^+ $CF_3COO^ (11-34f)$
 \longrightarrow S^+ $CF_3(CF_2)_2COO^ (11-35f)$
 \longrightarrow S^+ $CF_3(CF_2)_2COO^ (11-35f)$

[0314]

$$CF_{2}CICOO^{-} \qquad (II-44f)$$

$$CF_{3}(CF_{2})_{3}COO^{-} \qquad (II-45f)$$

$$CF_{3}(CF_{2})_{7}COO^{-} \qquad (II-46f)$$

$$F \longrightarrow F \longrightarrow F$$

$$CF_{3}(CF_{2})_{7}COO^{-} \qquad (II-47f)$$

$$F \longrightarrow F \longrightarrow F \qquad (II-48f)$$

【0315】

$$(II-50f)$$

$$(II-50f)$$

$$(II-50f)$$

$$(II-50f)$$

$$(II-52f)$$

$$(II-52f)$$

$$(II-52f)$$

$$(II-52f)$$

$$(II-52f)$$

$$(II-52f)$$

$$(II-52f)$$

$$(II-54f)$$

$$(II-54f)$$

$$(II-55f)$$

$$(II-55f)$$

$$(II-55f)$$

$$(II-55f)$$

$$(II-55f)$$

$$(II-56f)$$

$$(II-58f)$$

$$(II-58f)$$

$$(II-58f)$$

$$(II-58f)$$

【0316】 【化169】 *【0317】一般式(III)で表される光酸発生剤の具

(CF2)7CH2CH2COO-

(II-61f)

(\$\infty\)_3\$+ CF3(CF2)0COO-(III-62f)

体例 (III-1 f) ~ (III~4 f): [0318] 【化170】

10

\$+ CH3(CH2)5CF2CF2C00-(II-65f)

20

(C) + CF3(CF2)7CH2CH2S-CH2CH2COO-

(II-67f)

2 CF3COO (III-1f)

2 (CF₃)₂C(OH)COO (III-2f)

【0319】その他の光酸発生剤の具体例(IV-1f) $\sim (V \sim 4 f)$:

[0320]

【化171】

【0321】上記一般式(I)で表される化合物は、過 ョウ素酸塩を用いて芳香族化合物を反応させ、得られた ヨードニウム塩を対応するカルボン酸に塩交換すること により合成可能である。一般式 (II) 、一般式 (III) で表される化合物は、例えば、アリールマグネシウムブ ロミドなどのアリールグリニャール試薬と置換又は無置 40 換のフェニルスルホキシドを反応させ、得られたトリア リールスルホニウムハライドを対応するカルボン酸と塩 交換する方法で合成できる。また、置換又は無置換のフ エニルスルホキシドと対応する芳香族化合物をメタンス ルホン酸/五酸化二リンあるいは塩化アルミニウムなど の酸触媒を用いて縮合、塩交換する方法、ジアリールヨ ードニウム塩とジアリールスルフィドを酢酸銅などの触 媒を用いて縮合、塩交換する方法などによって合成でき る。塩交換は、いったんハライド塩に導いた後に酸化銀 などの銀試薬を用いてカルボン酸塩に変換する方法、あ 50 十分に攪拌した後、ジイソプロピルエーテルをデカント

(V-4f)

るいはイオン交換樹脂を用いることでも塩交換できる。 また、塩交換に用いるカルボン酸あるいはカルボン酸塩 は、市販のものを用いるか、あるいは市販のカルボン酸 ハライドの加水分解などによって得ることができる。

【0322】アニオン部分としてのフッ素置換されたカ ルボン酸は、テロメリゼーション法 (テロマー法ともい われる)もしくはオリゴメリゼーション法(オリゴマー 法ともいわれる) により製造されたフルオロ脂肪族化合 物から導かれるものを用いたものも好ましい。これらの 10 フルオロ脂肪族化合物の製造法に関しては、例えば、

「フッ素化合物の合成と機能」(監修:石川延男、発 行:株式会社シーエムシー、1987)の117~11 8ページや、「Chemistry of Organic Fluorine Compo unds II] (Monograph 187, Ed by Milos Hudlicky and Attila E. Pavlath, American Chemical Society 199 5) の747-752ページに記載されている。テロメ リゼーション法とは、沃化物等の連鎖移動常数の大きい アルキルハライドをテローゲンとして、テトラフルオロ エチレン等のフッ素含有ビニル化合物のラジカル重合を 20 行い、テロマーを合成する方法である(Scheme-1に例を 示した)。テロマー法による合成においては炭素鎖長の 異なる複数の化合物の混合物が得られるが、これを混合 物のまま使用してもよいし、精製して用いてもよい。

【0323】化合物 a と化合物 b ~ d の総量の重量比 は、通常1/1~50/1、好ましくは1/1~10/ 1、特に好ましくは $2/1\sim5/1$ である。化合物 a と 化合物b~dの合計量は、組成物全固形分に対し、通常 0. 5~20重量%、好ましくは0. 75~15重量 %、より好ましくは1~10重量%の範囲である。化合 30 物aと化合物b~dは、各々複数種含有してもよい。

【0324】 <トリフェニルスルホニウムノナフロロブ タンスルホネート(VII-4)の合成>トリフェニルス ルホニウムヨージド20gをメタノール500m1に溶 解させ、これに酸化銀12.5gを加えて室温で4時間 攪拌した。反応液を濾過して銀化合物を除いた後、この 溶液にノナフロロブタンスルホニックアシッド14.9 gを加え、この溶液を濃縮した。得られた油状物にジイ ソプロピルエーテル300mlを加えて十分に攪拌した 後、ジイソプロピルエーテルをデカントで除く操作を2 回繰り返した。得られた油状物を減圧乾燥すると目的物 が18g得られた。

【0325】 <トリフェニルスルホニウム 4ードデシ ルベンゼンスルホネート (PAG4-1) の合成>トリ フェニルスルホニウムヨージド10gをメタノール50 0mlに溶解させ、これに酸化銀4.44gを加えて室 温で4時間攪拌した。反応液を濾過して銀化合物を除い た後、この溶液に4-ドデシルベンゼンスルホニックア シッド4.67gを加え、この溶液を濃縮した。得られ た油状物にジイソプロピルエーテル300mlを加えて

で除く操作を2回繰り返した。得られた油状物を減圧乾 燥すると目的物が6g得られた。

【0326】<トリフェニルスルホニウムノナフロロペ ンタノエート(II-4f)の合成>トリフェニルスルホ ニウムヨージド20gをメタノール500mlに溶解さ せ、これに酸化銀12.5gを加えて室温で4晴間撹拌 した。反応液をろ過して銀化合物を除いた後、この溶液 にノナフロロペンタノイックアシッド14.9gを加 え、この溶液を濃縮した。得られた油状物にジイソプロ ピルエーテル300mlを加えて十分に撹拌した後、ジ 10 イソプロピビルエーテルをデカントで除く操作を2回繰 り返した。得られた油状物を減圧乾燥すると目的物が1*

*8g得られた。

【0327】本発明の組成物には、有機塩基性化合物を 用いることができる。これにより、保存時の安定性が更 に向上し、かつPEDによる線巾変化が更に少なくなる ため好ましい。本発明で用いることのできる好ましい有 機塩基性化合物とは、フェノールよりも塩基性の強い化 合物である。中でも含窒素塩基性化合物が好ましい。好 ましい化学的環境として、下記式(A)~(E)構造を 挙げることができる。

[0328] 【化172】

ここで、R²⁵⁰、R²⁵¹およびR²⁵²は、同一または異なり、水素原子、炭 **索数1~6のアルキル基、炭素数1~6のアミノアルキル基、炭素** 数1~6のヒドロキシアルキル基または炭素数6~20の置換もし くは非置換のアリール基であり、ここでR²⁵¹とR²⁶²は互いに結合して 歳を形成してもよい。

$$-N-C=N- \qquad \cdots (B)$$

$$= \stackrel{|}{C}-N=C- \qquad \cdots (C)$$

$$= \stackrel{|}{C}-N- \qquad \cdots (D)$$

$$= \stackrel{|}{C}-N- \qquad \cdots (D)$$

$$R^{254} - \stackrel{|}{C}-N- \stackrel{|}{C}-R^{256} \qquad \cdots (E)$$

(式中、R^{253、R^{254、R}²⁵⁵およびR²⁵⁶は、同一または異なり、炭素数1}

~6のアルキル基を示す)

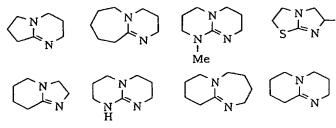
【0329】更に好ましい化合物は、窒素含有環状化合 物(環状アミン化合物ともいう)あるいは一分子中に異 なる化学的環境の窒素原子を2個以上有する含窒素塩基 性化合物である。環状アミン化合物としては、多環構造 い具体例としては、下記一般式(F)で表される化合物 が挙げられる。

[0330] 【化173】

$$Y$$
 N
 Z
 (F)

【0331】式(F)中、Y、Zは、各々独立に、ヘテ ロ原子を含んでいてもよく、置換してもよい直鎖、分 岐、環状アルキレン基を表す。ここで、ヘテロ原子とし ては、窒素原子、硫黄原子、酸素原子が挙げられる。ア であることがより好ましい。環状アミン化合物の好まし 40 ルキレン基としては、炭素数2~10個が好ましく、よ り好ましくは2~5個のものである。アルキレン基の置 換基としては、炭素数1~6個のアルキル基、アリール 基、アルケニル基の他、ハロゲン原子、ハロゲン置換ア ルキル基が挙げられる。更に、一般式 (F) で示される 化合物の具体例としては、下記に示す化合物が挙げられ

> [0332] 【化174】



【0333】上記の中でも、1、8-ジアザビシクロ [5.4.0] ウンデカー7ーエン、1、5ージアザビ シクロ [4.3.0] ノナー5ーエンが特に好ましい。 【0334】一分子中に異なる化学的環境の窒素原子を 2個以上有する含窒素塩基性化合物としては、特に好ま しくは、置換もしくは未置換のアミノ基と窒素原子を含 む環構造の両方を含む化合物もしくはアルキルアミノ基 を有する化合物である。好ましい具体例としては、置換 もしくは未置換のグアニジン、置換もしくは未置換のア ミノピリジン、置換もしくは未置換のアミノアルキルピ リジン、置換もしくは未置換のアミノピロリジン、置換 もしくは未置換のインダーゾル、置換もしくは未置換の ピラゾール、置換もしくは未置換のピラジン、置換もし 20 くは未置換のピリミジン、置換もしくは未置換のプリ ン、置換もしくは未置換のイミダゾリン、置換もしくは 未置換のピラゾリン、置換もしくは未置換のピペラジ ン、置換もしくは未置換のアミノモルフォリン、置換も しくは未置換のアミノアルキルモルフォリン等が挙げら れる。好ましい置換基は、アミノ基、アミノアルキル 基、アルキルアミノ基、アミノアリール基、アリールア ミノ基、アルキル基、アルコキシ基、アシル基、アシロ キシ基、アリール基、アリールオキシ基、ニトロ基、水 酸基、シアノ基である。

【0335】特に好ましい化合物として、グアニジン、 1,1-ジメチルグアニジン、1,1、3,3-テトラメ チルグアニジン、2-アミノピリジン、3-アミノピリ ジン、4-アミノピリジン、2-ジメチルアミノピリジ ン、4-ジメチルアミノピリジン、2-ジエチルアミノ ピリジン、2-(アミノメチル) ピリジン、2-アミノ -3-メチルピリジン、2-アミノ-4-メチルピリジ ン、2-アミノー5-メチルピリジン、2-アミノー6 ーメチルピリジン、3-アミノエチルピリジン、4-ア ミノエチルピリジン、3-アミノピロリジン、ピペラジ 40 ン、N-(2-アミノエチル)ピペラジン、N-(2-アミノエチル) ピペリジン、4-アミノ-2, 2, 6, 6ーテトラメチルピペリジン、4ーピペリジノピペリジ ン、2-イミノピペリジン、1-(2-アミノエチル) ピロリジン、ピラゾール、3-アミノ-5-メチルピラ ゾール、5-アミノ-3-メチル-1-p-トリルピラ ゾール、ピラジン、2- (アミノメチル) -5-メチル ピラジン、ピリミジン、2,4-ジアミノピリミジン、 4,6-ジヒドロキシピリミジン、2-ピラゾリン、3 ーピラゾリン、N-アミノモルフォリン、N- (2-ア 50 キサンポリマーKP341 (信越化学工業(株)製)や

ミノエチル) モルフォリン、トリメチルイミダゾール. トリフェニルイミダゾール、メチルジフェニルイミダゾ 10 ール等が挙げられるがこれに限定されるものではない。

【0336】これらの含窒素塩基性化合物は、単独であ るいは2種以上一緒に用いられる。含窒素塩基性化合物 の使用量は、感光性樹脂組成物(溶媒を除く)100重 量部に対し、通常、0.001~10重量部、好ましく は0.01~5重量部である。0.001重量部未満で は上記効果が得られない。一方、10重量部を超えると 感度の低下や非露光部の現像性が悪化する傾向がある。

【0337】本発明の化学増幅型ポジレジスト組成物に は必要に応じて、更に界面活性剤、染料、顔料、可塑 剤、光増感剤及び現像液に対する溶解性を促進させるフ エノール性OH基を2個以上有する化合物等を含有させ ることができる。

【0338】本発明の感光性樹脂組成物には、界面活性 剤を含有することが好ましい。具体的には、ポリオキシ エチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンステア リルエーテル、ポリオキシエチレンセチルエーテル、ポ リオキシエチレンオレイルエーテル等のポリオキシエチ レンアルキルエーテル類、ポリオキシエチレンオクチル フェノールエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェノ 30 ールエーテル等のポリオキシエチレンアルキルアリルエ ーテル類、ポリオキシエチレン・ポリオキシプロピレン ブロックコポリマー類、ソルビタンモノラウレート、ソ ルビタンモノパルミテート、ソルビタンモノステアレー ト、ソルビタンモノオレエート、ソルビタントリオレエ ート、ソルビタントリステアレート等のソルビタン脂肪 酸エステル類、ポリオキシエチレンソルビタンモノラウ レート、ポリオキシエチレンソルビタンモノパルミテー ト、ポリオキシエチレンソルビタンモノステアレート、 ポリオキシエチレンソルビタントリオレエート、ポリオ キシエチレンソルビタントリステアレート等のポリオキ シエチレンソルビタン脂肪酸エステル類等のノニオン系 界面活性剤、エフトップEF301、EF303、EF 352 (新秋田化成 (株) 製)、メガファックF17 1、F173、F176、F189、R08 (大日本イ ンキ (株) 製)、フロラードFC430、FC431 (住友スリーエム(株)製)、アサヒガードAG71 0、サーフロンS-382、SC101、SC102、 SC103、SC104、SC105、SC106 (旭 硝子 (株) 製) 等のフッ素系界面活性剤、オルガノシロ

アクリル酸系もしくはメタクリル酸系(共)重合ポリフ ローNo. 75、No. 95 (共栄社油脂化学工業

(株) 製)、トロイゾルS-366(トロイケミカル

(株) 製) 等を挙げることができる。これらの界面活性 剤の中でも、フッ素系またはシリコン系界面活性剤が塗 布性、現像欠陥低減の点で好ましい。界面活性剤の配合 量は、本発明の組成物中の全組成物の固形分に対し、通 常 0. 0 1 重量%~2 重量%、好ましくは 0. 0 1 重量 %~1 重量%である。これらの界面活性剤は1種単独で あるいは2種以上を組み合わせて用いることができる。 【0339】さらに、下記に挙げるような分光増感剤を 添加し、使用する酸発生剤が吸収を持たない遠紫外より 長波長領域に増感させることで、本発明の化学増幅型ポ ジレジストをi又はg線に感度を持たせることができ る。好適な分光増感剤としては、具体的にはベンゾフェ ノン、p,p'ーテトラメチルジアミノベンゾフェノ ン、p,p'ーテトラエチルエチルアミノベンゾフェノ ン、2-クロロチオキサントン、アントロン、9-エト キシアントラセン、アントラセン、ピレン、ペリレン、 フェノチアジン、ベンジル、アクリジンオレンジ、ベン 20 ゾフラビン、セトフラビン-T、9,10-ジフェニル アントラセン、9-フルオレノン、アセトフェノン、フ ェナントレン、2-ニトロフルオレン、5-ニトロアセ ナフテン、ベンゾキノン、2-クロロ-4-ニトロアニ リン、N-アセチル-p-ニトロアニリン、p-ニトロ アニリン、N-アセチル-4-ニトロ-1-ナフチルア ミン、ピクラミド、アントラキノン、2-エチルアント ラキノン、2-tert-ブチルアントラキノン、1,2-ベンズアンスラキノン、3-メチル-1,3-ジアザー ーナフトキノン、3,3'ーカルボニルービス(5,7-ジメトキシカルボニルクマリン)及びコロネン等である がこれらに限定されるものではない。

【0340】現像液に対する溶解性を促進させるフェノ ール性OH基を2個以上有する化合物としては、ポリヒ ドロキシ化合物が挙げられ、好ましくはポリヒドロキシ 化合物には、フェノール類、レゾルシン、フロログルシ ン、フロログルシド、2,3,4-トリヒドロキシベンゾ フェノン、2,3,4,4'ーテトラヒドロキシベンゾフ ェノン、 α , α ', α ''ートリス (4ーヒドロキシフェニ 40 ν) -1, 3, 5 - トリイソプロピルベンゼン、トリス (4-ヒドロキシフェニル) メタン、トリス (4-ヒド ロキシフェニル) エタン、1,1'ービス(4ーヒドロ キシフェニル)シクロヘキサンがある。

【0341】本発明の化学増幅型ポジレジスト組成物 は、上記各成分を溶解する溶媒に溶かして支持体上に塗 布するものであり、使用することのできる溶媒として は、エチレンジクロライド、シクロヘキサノン、シクロ ペンタノン、2ーヘプタノン、γーブチロラクトン、メ チルエチルケトン、エチレングリコールモノメチルエー 50

テル、エチレングリコールモノエチルエーテル、2-メ トキシエチルアセテート、エチレングリコールモノエチ ルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノメチ ルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル アセテート、トルエン、酢酸エチル、乳酸メチル、乳酸 エチル、メトキシプロピオン酸メチル、エトキシプロピ オン酸エチル、ピルビン酸メチル、ピルビン酸エチル、 ピルビン酸プロピル、N、N-ジメチルホルムアミド、 ジメチルスルホキシド、N-メチルピロリドン、テトラ ヒドロフラン等が好ましく、これらの溶媒を単独あるい は混合して使用する。

【0342】上記化学増幅型ポジレジスト組成物は精密 集積回路素子の製造に使用されるような基板(例:シリ コン/二酸化シリコン被覆)上にスピナー、コーター等 の適当な塗布方法により塗布後、所定のマスクを通して 露光し、ベークを行い現像することにより良好なレジス トパターンを得ることができる。

【0343】本発明の化学増幅型ポジレジスト組成物の 現像液としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カ リウム、炭酸ナトリウム、ケイ酸ナトリウム、リン酸ナ トリウム、メタケイ酸ナトリウム、アンモニア水等の無 機アルカリ類、エチルアミン、n-プロピルアミン等の 第1アミン類、ジエチルアミン、ジーnーブチルアミン 等の第2アミン類、トリエチルアミン、メチルジエチル アミン等の第3アミン類、ジメチルエタノールアミン、 トリエタノールアミン等のアルコールアミン類、ホルム アミドやアセトアミド等のアミド類、テトラメチルアン モニウムヒドロキシド、トリメチル (2ーヒドロキシエ チル)アンモニウムヒドロキシド、テトラエチルアンモ 1,9-ベンズアンスロン、ジベンザルアセトン、1,2 30 ニウムヒドロキシド、トリブチルメチルアンモニウムヒ ドロキシド、テトラエタノールアンモニウムヒドロキシ ド、メチルトリエタノールアンモニウムヒドロキシド、 ベンジルメチルジエタノールアンモニウムヒドロキシ ド、ベンジルジメチルエタノールアンモニウムヒドロキ シド、ベンジルトリエタノールアンモニウムヒドロキシ ド、テトラプロピルアンモニウムヒドロキシド、テトラ ブチルアンモニウムヒドロキシド等の第4級アンモニウ ム塩、ピロール、ピペリジン等の環状アミン等のアルカ リ類の水溶液等がある。

[0344]

10

【実施例】以下、本発明によって更に具体的に説明する が、本発明はこれらに限定されるものではない。

(実施例で用いた樹脂、酸発生剤、有機塩基、界面活性 剤)本発明の樹脂の合成は、アセタール化に関してはビ ニルエーテルを用いる方法、アルコールとアルキルビニ ルエーテルを用いたアセタール交換法のいずれを用いて も合成することができる。

〔合成例Ⅰ-1 ビニルエーテルの合成〕フェネチルア ルコール中にエチルビニルエーテルを混合し、そこへ酢 酸水銀を添加して室温にて12時間攪拌した。酢酸エチ

244 *きに3回添加し、最後に更に5時間攪拌を続けることに

ル、水により抽出、水洗した後、減圧蒸留により目的物 であるフェネチルビニルエーテル (X-1) を得た。

[合成例 I-2 ビニルエーテルの合成] フェネチルア ルコール中にエチルビニルエーテルを混合し、そこへパ ラジウム-1,10フェナントロリン錯体を混合させ、 室温で20時間攪拌した。酢酸エチル、水により抽出、 水洗した後、減圧蒸留により目的物であるフェネチルビ ニルエーテル (X-1) を得た。

[合成例 I-3 ビニルエーテルの合成] フェニルマグ ネシウムブロミド又はフェニルリチウムのTHF溶液に 10 2-クロロエチルビニルエーテルを加え、16時間加熱 還流した。酢酸エチル、水により抽出、水洗した後、減 圧蒸留により目的物であるフェネチルビニルエーテル (X-1) を得た。

[合成例 I-4~10] 合成例 I-1と同様の方法を適 宜選択し、X-2~X-6のビニルエーテルをそれぞれ 得た。

[0345] 【化175】

【0346】〔合成例II-1〕p-アセトキシスチレン 32.4g(0.2モル)を酢酸ブチル120mlに溶 解し、窒素気流及び攪拌下、80℃にてアゾビスイソブ 40 チロニトリル (AIBN) 0. 033gを2. 5時間置* [合成例III-1]

合成例II-3で得られたアルカリ可溶性樹脂R-3

プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

(PGMEA) 80mlをフラスコ中で溶解し、減圧蒸 留を行い、水とPGMEAを共沸留去した。含水が十分 低くなったことを確認した後、合成例 I-1 で得られた ビニルエーテルX-1を7. 0gとp-トルエンスルホ ン酸50mgを加え、室温にて1時間攪拌し、トリエチ※ [合成例III-2]

より、重合反応を行った。反応液をヘキサン1200m 1に投入し、白色の樹脂を析出させた。得られた樹脂を 乾燥後、メタノール150mlに溶解した。これに水酸 化ナトリウム 7. 7g (0.19モル) / 水50mlの 水溶液を添加し、3時間加熱還流することにより加水分 解させた。その後、水200mlを加えて希釈し、塩酸 にて中和し白色の樹脂を析出させた。この樹脂を濾別 し、水洗・乾燥させた。更にテトラヒドロフラン200 mlに溶解し、5Lの超純水中に激しく攪拌しながら滴 下、再沈を行った。この再沈操作を3回繰り返した。得 られた樹脂を真空乾燥器中で120℃、12時間乾燥 し、ポリ (p-ヒドロキシスチレン) アルカリ可溶性樹 脂R-1を得た。得られた樹脂の重量平均分子量は15 000であった。

【0347】〔合成例II-2〕常法に基づいて脱水、蒸 留精製したp-tert-ブトキシスチレンモノマー3 5. 25g (0. 2モル) 及び t - B u スチレンモノマ -5. 21g(0.05モル)をテトラヒドロフラン1 20 00mlに溶解した。窒素気流及び攪拌下、80℃にて アゾビスイソブチロニトリル (AIBN) 0.033g を2. 5時間置きに3回添加し、最後に更に5時間攪拌 を続けることにより、重合反応を行った。反応液をヘキ サン1200mlに投入し、白色の樹脂を析出させた。 得られた樹脂を乾燥後、テトラヒドロフラン150ml に溶解した。これに4N塩酸を添加し、6時間加熱還流 することにより加水分解させた後、5 Lの超純水に再沈 し、この樹脂を濾別し、水洗・乾燥させた。更にテトラ ヒドロフラン200mlに溶解し、5Lの超純水中に激 30 しく攪拌しながら滴下、再沈を行った。この再沈操作を 3回繰り返した。得られた樹脂を真空乾燥器中で120 ℃、12時間乾燥し、ポリ(p-ヒドロキシスチレン/ t -ブチルスチレン) 共重合体アルカリ可溶性樹脂R-2を得た。得られた樹脂の重量平均分子量は12000 であった。

【0348】〔合成例II-3〕日本曹達株式会社製、ポ リ (p-ヒドロキシスチレン) (VP8000) をアル カリ可溶性樹脂R-3とした。重量平均分子量は980 0であった。

[0349]

20g

※ルアミンを添加して反応を終了した。反応液に酢酸エチ ルを添加、さらに水洗した後、減圧留去によって酢酸エ チル、水、共沸分のPGMEAを留去し、本発明に係る 置換基を有するアルカリ可溶性樹脂 B-1を得た。得ら れた樹脂の重量平均分子量は11000であった。

[0350]

246

合成例II-3で得られたアルカリ可溶性樹脂R-3

20 g

プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

(PGMEA) 80mlをフラスコ中で溶解し、減圧蒸 留を行い、水とPGMEAを共沸留去した。含水が十分 低くなったことを確認した後、フェネチルアルコールを 7. Ogとtーブチルビニルエーテル6. 5gおよびp ートルエンスルホン酸50mgを加え、室温にて1時間 攪拌し、トリエチルアミンを添加して反応を終了した。 反応液に酢酸エチルを添加、さらに水洗した後、減圧留 去によって酢酸エチル、水、共沸分のPGMEAを留去 10 $IBP-13\sim B-24$ を得た。 し、本発明に係る置換基を有するアルカリ可溶性樹脂B -1を得た。得られた樹脂の重量平均分子量は1100*

* 0 であった。

【0351】同様にして、下記表1に示したアルカリ可 溶性樹脂とビニルエーテルを用い、本発明に係る置換基 を有する樹脂 B-2~B-12を得た。同様にして、下 記表1に示したアルカリ可溶性樹脂とビニルエーテルを 用い、上記と同様の樹脂を合成し、更にそこヘピリジン 1.5g、無水酢酸1.5gを加えて室温にて1時間攪 拌して、本発明に係る置換基を有するアルカリ可溶性樹

[0352]

【表1】

使用したビニルエーテル	幹ポリマー	使用した酸無水物
X-1	R-3	なし
X-2	R-3	なし
X-3	R-3	なし
X-4	R-3	なし
X-5	R-3	なし
X-6	R-3	なし
X-1	R-2	なし
X-2	R-2	なし
X-3	R-2	なし
X-4	R-2	なし
X-5	R-2	なし
X-6	R-2	なし
X-1	R-3	無水酢酸
X-2	R-3	無水酢酸
X-3	R-3	無水酢酸
X-4	R-3	無水酢酸
X-5	R-3	無水酢酸
X-6	R-3	無水酢酸
X-1	R-1	無水酢酸
X-2	R-1	無水酢酸
X-3	R-1	無水酢酸
X-4	R-1	無水酢酸
X-5	R-1	無水酢酸
X-6	R-1	無水酢酸
	X-1 X-2 X-3 X-4 X-5 X-6 X-1 X-2 X-3 X-4 X-5	X-1 R-3 X-2 R-3 X-3 R-3 X-4 R-3 X-5 R-3 X-6 R-3 X-1 R-2 X-2 R-2 X-3 R-2 X-4 R-2 X-5 R-2 X-1 R-3 X-2 R-3 X-3 R-3 X-4 R-3 X-6 R-3 X-1 R-1 X-2 R-1 X-3 R-1 X-4 R-1 X-5 R-1

【0353】また、前述のアセタール交換法を用いても 対応するアルコールとtーブチルビニルエーテルから同 様にB-2~B-24が得られた。

[0355]

【化176】

[0356]

【0354】 [合成例IV-1] 下記表2に示したアルカ リ可溶性樹脂と、下記式で示されるエチルビニルエーテ

ル (Y-1) を用い、樹脂C-1を得た。

【表 2 】

樹脂	使用したピニルエーテル	幹ポリマー
C-1	Y-1	R-3

1-メチルエトキシスチレン/p-ヒドロキシスチレン /p-tert-ブトキシスチレン)を使用した。

【0358】 [合成例V-1] (D-1の合成) 市販のトリアリールスルホニウムCI塩(Fluka 製トリ フェニルスルホニウムクロリド50%水溶液)、トリフ ェニルスルホニウム、4,4'ービス(ジフェニルスル ホニオ) ジフェニルスルフィドなどの混合物の水溶液1 9.9g(0.030モル)をイオン交換水200ml に溶解した。この溶液には下記構造のハード型(分岐 型)ドデシルベンゼンスルホン酸のNa塩10.5g (0.030モル) のイオン交換水400ml溶液を、 室温にて攪拌下添加した。析出した粘調固体をデカント にて分離し、イオン交換水1Lにて水洗した。得られた 粘調固体をアセトン100mlに溶解し、イオン交換水 500mlに攪拌下投入して再結晶させた。析出物を真 空下、50℃にて乾燥した結果、ガラス状固体15.5 gを得た。NMR測定により、この固体が目的物である 酸発生剤 (D-1) であることを確認した。

10

が得られた。

50

【0359】 【化177】

【0360】 [合成例V-2] (D-2の合成) トリフェニルスルホニウムヨージド68g (0.174 mol) と酸化銀42.5g (0.183 mol) をメタノール500 mlに溶解し、室温にて5時間撹拌した。不溶分をろ別し、トリイソプロピルベンゼンスルホン酸59.4g (0.209 mol) を加え、室温にて3時間撹拌した後、濃縮して粉体とし、それを水洗した。得られた粉体を酢酸エチル/アセトン=6/4にて再結晶し、目的物である酸発生剤 (D-2) を50g得た。構造はNMRにて確認した。

【0361】 [合成例V-3] (D-3の合成) 五酸化リン7gとメタンスルホン酸70gを撹拌混合さ せ溶解させ、室温にて撹拌した。ジフェニルスルホキシ ド25g(0.124mol)とn-ブトキシベンゼン 20.4g(0.136mol)を添加、撹拌し、50 ℃で4時間撹拌した。得られた反応液を500mlの氷 水に注ぎ、トルエン150mlにて2回洗浄、テトラメ チルアンモニウムヒドロキシドで弱アルカリ性にし、ブ トキシフェニルジフェニルスルホニウムメタンスルホネ ートの水溶液を得た。これに、酢酸エチル1000ml を加え撹拌した後、2-スルホベンゾイックアシッドサ イクリック無水物26g(0.14mol)にブタノー ルを加えた溶液を加え、撹拌した。有機相と水相に分液 するので10%テトラメチルアンモニウムヒドロキシド 水溶液500mlにて2回洗浄し、さらに水洗3回行 い、有機相を乾燥、濃縮し目的物である酸発生剤(D-3) を得た。

【0362】 [合成例V-4] (D-4の合成)

1) ペンタフロロベンゼンスルホン酸テトラメチルアン モニウム塩の合成

ペンタフロロベンゼンスルホニルクロリド25gを氷冷下メタノール100mlに溶解させ、これに25%テトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液100gをゆっくり加えた。室温で3時間攪拌するとペンタフロロベンゼンスルホン酸テトラメチルアンモニウム塩の溶液が得られた。この溶液をスルホニウム塩、ヨードニウム塩との塩交換に用いた。

2) ジ(4-t-アミルフェニル) ヨードニウムペンタ フロロベンゼンスルホネート (D-4) の合成 t-アミルベンゼン60g、ヨウ素酸カリウム39.5 g、無水酢酸81g、ジクロロメタン170mlを混合 し、これに氷冷下濃硫酸66. 8gをゆっくり滴下し た。氷冷下2時間撹拌した後、室温で10時間撹拌し た。反応液に氷冷下、水500mlを加え、これをジク ロロメタンで抽出、有機相を炭酸水素ナトリウム、水で 洗浄した後濃縮すると、ジ(4-t-アミルフェニル) 20 ヨードニウム硫酸塩が得られた。この硫酸塩を、過剰量 のペンタフロロベンゼンスルホン酸テトラメチルアンモ ニウム塩の溶液に加えた。この溶液に水500mlを加 え、これをジクロロメタンで抽出、有機相を5%テトラ メチルアンモニウムヒドロキシド水溶液、および水で洗 浄した後濃縮するとジ (4-t-アミルフェニル) ヨー ドニウムペンタフロロベンゼンスルホネート (D-4)

【0363】 [合成例V-5] (D-5の合成) ジフェニルスルホキシド50gをベンゼン800mlに 溶解させ、これに塩化アルミニウム200gを加え、2 4時間還流した。反応液を氷21にゆっくりと注ぎ、こ れに濃塩酸400mlを加えて70℃で10分加熱し た。この水溶液を酢酸エチル500mlで洗浄し、ろ過 した後にヨウ化アンモニウム200gを水400mlに 溶解したものを加えた。析出した粉体をろ取、水洗した 後酢酸エチルで洗浄、乾燥するとトリフェニルスルホニ ウムヨージドが70g得られた。トリフェニルスルホニ ウムヨージド30.5gをメタノール1000mlに溶 解させ、この溶液に酸化銀19.1gを加え、室温で4 時間撹拌した。溶液をろ過し、これに過剰量のペンタフ ロロベンゼンスルホン酸テトラメチルアンモニウム塩の 溶液を加えた。反応液を濃縮し、これをジクロロメタン 500mlに溶解し、この溶液を5%テトラメチルアン モニウムヒドロキシド水溶液、および水で洗浄した。有 機相を無水硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮するとトリフ エニルスルホニウムペンタフロロベンゼンスルホネート (D-5) が得られた。

【0364】 [合成例V-6] (D-6の合成) トリアリールスルホニウムクロリド50g (Fluka 製ト リフェニルスルホニウムクロリド50%水溶液)を水5

00mlに溶解させ、これに過剰量のペンタフロロベン ゼンスルホン酸テトラメチルアンモニウム塩の溶液を加 えると油状物質が析出してきた。上澄みをデカントで除 き、得られた油状物質を水洗、乾燥するとトリアリール スルホニウムペンタフロロベンゼンスルホネート (D-6)が得られた。

【0365】また、酸発生剤D-7として、特開平8-123032号公報記載の1-ジアゾー1ーメチルスル ホニルー4-フェニルブタン-2-オンを使用した。D -8及びD-9は、各々、先に例示した(II-4f) 及び(II-5)を表す。

【0366】有機塩基として下記構造の(E-1)、 (E-2)、(E-3)を使用した。

[0367]

【化178】

$$CH_3$$
 $C \longrightarrow N$ (E-1)

(E-3)

クRO8 (大日本インキ (株) 製) を使用した。界面活 性剤(F-2)として、トロイゾルS-366(トロイ ケミカル (株) 製) を使用した。

*【0368】界面活性剤(F-1)として、メガファッ

【0369】 (実施例1~22、比較例1~3)

〔感光性組成物の調製と評価〕下記表3に示す各素材を PGMEA(プロピレングリコールモノメチルエーテル アセテート) 8 g に溶解し、0.2 μ m のフィルターで 濾過してレジスト溶液を作成した。なお、界面活性剤の 10 使用量は 0.0035gであった。このレジスト溶液 を、スピンコーターを利用して、シリコンウエハー上に 塗布し、130℃、60秒間真空吸着型のホットプレー トで乾燥して、膜厚0.3μmのレジスト膜を得た。

> [0370] 【表 3】

20

表	3						
	樹脂	樹脂 の量 (g)	酸 発生剤	酸発生 剤の量 (g)	有機塩基	有機塩基 の量(g)	界面 活性剤
実施例1	B-1	1.95	D-1	0.15	E-2	0.002	F-2
実施例 2	B-2	1.95	D-1	0.15	E - 2	0.002	F-1
実施例3	B-3	1.95	D-1	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例4	B-4	1.95	D-1	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 5	B-5	1.95	D - 2	0.15	E - 1	0.002	F-2
実施例 6	B-6	1.95	D-3	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例7	B-3	1.95	D-1/D-8	0.15	E-2	0.002	F-2
実施例8	B-3	1.95	D-1/D-9	0.15	E-2	0.002	F-2
実施例 9	B-3	1.95	D-2/D-3	0.15	E - 3	0.002	F-2
実施例10	B-3	1.95	D-2/D-3	0.15	E-2	0.002	F-2
実施例11	B-5	1.95	D-2/D-3	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 12	B-6	1.95	D-2/D-3	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 13	B-1	1.95	D-4	0.15	E-2	0.002	F-2
実施例 14	B-2	1.95	D-5	0.15	E-2	0.002	F-2
实施例 15	B-3	1.95	D-4	0.15	E - 3	0.002	F-1
実施例16	B-4	1.95	D-5	0.15	E-2	0.002	F - 1
実施例17	B-5	1.95	D-4	0.15	E - 2	0.002	F-2/F-1
実施例18	B-6	1.95	D-2/D-4	0.15	E - 2	0.002	T-2/T-1
実施例19	B-6	1.95	D-2/D-6	0.15	E-2/E-3	0.002	F-2
実施例 20	B-6	1.95	D-2/D-5	0.15	E-2/E-3	0.002	F-2
実施例 21	B-6	1.95	D-4/D-5	0.15	E-3	0.002	F-1
実施例 22	B-6	1.95	D-2/D-3	0.15	E-1/E-2	0.002	F-1
比較例1	C-1	1.95	D-2	0.15	E – 2	0.002	
比較例2	C-2	1.95	D-7	0.15	E-2	0.002	
比較例3	C-1	1.95	D-7	0.15	E-2	0.002	_

【0371】表3中、D-2/D-3、D-2/D-の使用割合は全て50:50であった。実施例17、1 4、D-2/D-6、D-2/D-5、D-4/D-5 50 8のF-2/F-1の使用割合は50:50であった。

実施例19,20のE-2/E-3の使用割合は60:40であった。実施例22のE-1/E-2の使用割合は50:50であった。これらの使用割合は表5においても同じである。

【0372】このレジスト膜に、電子線照射装置(加速電圧50KeV)を用いて照射を行った。照射後100℃ホットプレートで60秒間加熱を行い、直ちに0.26Nテトラメチルアンモニウムハイドロオキサイド(TMAH)水溶液で60秒間浸漬し、30秒間水でリンスして乾燥した。このようにして得られたシリコンウェハ10一上のパターンを走査型電子顕微鏡で観察し、レジストの性能を評価した。その結果を表4に示す。解像力は0.15μmのラインアンドスペースのマスクパターンを再現する露光量における限界解像力を表す。得られたレジストパターンを光学顕微鏡あるいはSEMで観察*

*し、レジストパターンの逆テーパーの度合いを観察した。パターンの逆テーパーの傾きの度合いが、非常に少ないもの(発ど矩形プロファイル)を②、少ないものを〇、パターンの逆テーパーが明らかに観察されるものを×とした。また、上記のように得られたレジスト膜を電子線照射装置内で高真空下240分間放置したのち、上記と同様に、露光、現像しレジストパターンを形成した。上記のように高真空下240分間放置して得られたパターンの限界解像線幅(A)と、高真空下で放置しないで得られたパターンの限界解像線幅(B)とを測定し、その変動率を下記のように計算した。その値は小さいほうがよい。

変動率= {1− | (B) − (A) | / (B) } × 100 【0373】

【表4】

実施例 No.	解像力(µm)	レジストパターン形状	線幅変動率(%)
1	0.13	0	< 2
2	0.13	•	< 2
3	0.13	0	< 2
4	0.13	0	< 2
5	0.12	0	< 2
- 6	0.13	Ø	< 2
7	0.12	•	< 2
8	0.12	0	< 2
9	0.13	0	< 2
1 0	0.13	0	< 2
1 1	0.13	0	< 2
12	0.12	0	< 2
13	0.13	0	< 2
14	0.12	0	< 2
15	0.12	0	< 2
16	0.13	0	< 2
1 7	0.13	0	< 2
18	0.12	0	< 2
1 9	0.13	0	< 2
20	0.13	Ø	< 2
2 1	0.13	0	< 2
2 2	0.13	0	< 2
比較例 1	0.12	x	8
比較例2	0.13	×	10
比較例3	0.13	×	. 8

【0374】表4の結果から明らかなように、本発明に係る各実施例のポジ型レジスト組成物は、それぞれ満足すべき結果を得たが、各比較例のレジスト組成物は、特にレジストパターン形状及び引き置き時間による線幅変動について不満足なものであった。

【0375】(実施例23~56、比較例4~6)下記 40表5に示すように一般式(I)、(II)、(III)で示される構造単位の樹脂を調製した以外は実施例1~22

と同様にしてレジスト液を作製し、同様にして 0.3μ mのレジスト膜を得た。実施例 $1\sim22$ と同様の方法で解像力、レジストパターンプロファイル、真空チャンバー内での引き置きによる線幅変動について評価した結果を表6に示す。

[0376]

【表 5】

表5

₹ 5_					_			
	樹脂	樹脂の 粗成比	制度の風	酸 発生剤	酸発生 剤の量 (g)	有機塩基	有機塩 基の量 (g)	界面 活性剤
実施例28	B-13	20/10/70	1.95	D-1	0.15	E-2	0.002	F-2
実施例24	B-14	18/10/72	1.95	D-2	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 25	B-15	20/10/70	1.95	D-1	0.15	E - 3	0.002	$\overline{\mathbf{F}-1}$
実施例 26	B-16	20/10/70	1.95	D-1	0.15	E-2	0.002	$\overline{F-1}$
火炸好27	B-17	18/10/72	1.95	D-2	0.15	E-1	0.002	F-2
実施例 28	B-18	20/10/70	1.95	D-3	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 29	B·7	15/7/78	1.95	D-1	0.15	E-3	0.002	$\overline{F-1}$
実施例 80	B·8	15/7/78	1.95	D-2	0.15	E-2/E-3	0.002	F - 2
実施例31	B·9	15/7/7H	1.95	D-2	0.15	E-3	0.002	F-1
実施例 32	B-10	17/7/25	1.95	D-3	0.15	E-2/E-3	0.002	F-1
実施例 33	B-11	17/7/25	1.95	D- 1	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 34	B-12	15/7/78	1.95	D-3	0.15	E-2/E-3	0.002	F - 1
突施例 35	B-19	18/10/72	1.95	D-3	0.15	E – 2	0.002	F-2
実施例38	B-20	18/10/72	1.95	D-1	0.15	E – 2	0.002	F - 1
实施约37	B-21	20/10/70	1.95	D-2	0.15	E - 3	0.002	F-1
実施例 38	B-22	20/10/70	1.95	D-3	0.15	E-2	0.002	F-2
実施例 39	B-23	18/10/72	1.95	D-1	0.15	E-3	0.002	F-1
实施例 40	B-24	18/10/72	1.95	D-1	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例41	B-14	18/10/72	1.95	D-2	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 42	B-14	18/10/72	1.95	D-3	0.15	E-2	0.002	F - 2
実施例 43	B-14	18/10/72	1.95	D-4	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 44	B-14	18/10/72	1.95	D-5	0.15	E-2	0.002	F - 1
英施例 45	B-14	18/10/72	1.95	D-6	0.15	E-3	0.002	F - 1
実施例 46	B-12	15/7/78	1.95	D-1	0.15	E - 2	0.002	F - 1
支施例 47	B·12	15/7/78	1.95	D-2	0.15	E-2	0.002	F - 1
実施例 48	B-12	15/7/78	1.95	D-4	0.15	E-2	0.002	F - 2
実施例 49	B-12	15/7/78	1.95	D-5	0.15	E-3	0.002	F - 1
実施例 50	B-12	15/7/78	1.95	D-6	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 51	B-14	18/10/72	1.95	D-2/D-8	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 52	B-12	15/7/78	1.95	D-2/D-9	0.15	E-2	0.002	F-1
実施例 58	B-14	18/10/72	1.95	D-2/D-3	0.15	B-2/E-3	0.002	F-2
実施例 54	H-12	15/7/78	1.95	D-2/D-3	0.15	B-2/E-3	0.002	F-2
実施例 55	B-14	18/10/72	1.95	D-2/D-8	0.15	E-3	0.002	F - 1
実施例 5G	B-12	15/7/78	1.95	D-2/D-9	0.15	E-2/E-3	0.002	F - 1
比較例4	C-1	40/0/60	1.95	D-2	0.15	E-2	0.002	
比較例5	C·2	80/10/60	1.95	D-7	0.15	E-2	0.002	
比較例 8	C-1	40/0/60	1.95	D-7	0.15	E-2	0.002	

[0377]

表 6

表り			
実施例 No.	解像力(µm)	レジストパターン形状	線幅変勁率(%)
2 3	0.13	0	< 2
24	0.13	0	<2
2 5	0.13	0	< 2
2 8	0.13	9	< 2
2 7	0.12	0	< 2
28	0.13	0	< 2
29	0.13	©	< 2
3 0	0.13	0	<2
3 1	0.12	0	< 2
3 2	0.13	•	<2
33	0.13	0	<2
3 4	0.13	0	<2
3 5	0.12	0	< 2
36	0.13	0	<2
37	0.12	0	<2
38	0.13	0	< 2
3 9	0.13	0	<2
40	0.12	0	< 2
4 1	0.13	©	< 2
4 2	0.13	0	< 2
4 3	0.13	0	< 2
4 4	0.13	0	< 2
4 5	0.12		< 2
4 6	0.12	0	< 2
4 7	0.13	0	<2
4.8	0.12	0	< 2
4 9	0.13	0	< 2
50	0.13	. 0	< 2
51	0.12	<u> </u>	< 2
5 2	0.12	<u> </u>	< 2
5 3	0.12	0	< 2
54	0.12	0	< 2
5.5	0.12	<u> </u>	< 2
5.6	0.12	<u> </u>	< 2
比較例4	0.12	X	10
比較例 5	0.13	X	8
比較例 8	0.12	×	10

【0378】表6の結果から明らかなように、本発明に *係る各実施例のポジ型レジスト組成物は、特にレジストパターンプロファイル、真空チャンバー内での引き置き 30による線幅変動についてより一層の改善がなされ、それぞれ満足すべき結果を得たが、各比較例のレジスト組成物は、特にレジストパターンプロファイル、真空チャンバー内での引き置きによる線幅変動について不満足なも*

*のであった。

[0379]

【発明の効果】本発明によれば、レジストパターンプロファイル、真空チャンバー内での引き置きによる線幅変動が改善された化学増幅型ポジ型レジスト組成物が提供される。

フロントページの続き

(72)発明者 藤森 亨

静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写 真フイルム株式会社内

(72)発明者 白川 浩司

静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写真フイルム株式会社内

(72) 発明者 安波 昭一郎

静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写 真フイルム株式会社内 Fターム(参考) 2H025 AB16 AC04 AC05 AC06 AD03

BE00 BE10 BG00 CB08 CB17

CB41 CB45 FA17

4J100 AB07P AB07Q BA02H BA02Q

BA03P BA04Q BC02H BC43H BC43Q CA04 CA27 DA09

HA19 HA61 HB25 HC13 HC71

HE14 JA38